

This is a digital copy of a book that was preserved for generations on library shelves before it was carefully scanned by Google as part of a project to make the world's books discoverable online.

It has survived long enough for the copyright to expire and the book to enter the public domain. A public domain book is one that was never subject to copyright or whose legal copyright term has expired. Whether a book is in the public domain may vary country to country. Public domain books are our gateways to the past, representing a wealth of history, culture and knowledge that's often difficult to discover.

Marks, notations and other marginalia present in the original volume will appear in this file - a reminder of this book's long journey from the publisher to a library and finally to you.

Usage guidelines

Google is proud to partner with libraries to digitize public domain materials and make them widely accessible. Public domain books belong to the public and we are merely their custodians. Nevertheless, this work is expensive, so in order to keep providing this resource, we have taken steps to prevent abuse by commercial parties, including placing technical restrictions on automated querying.

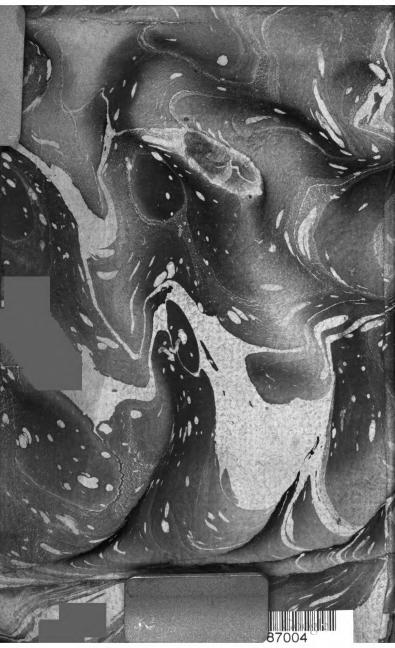
We also ask that you:

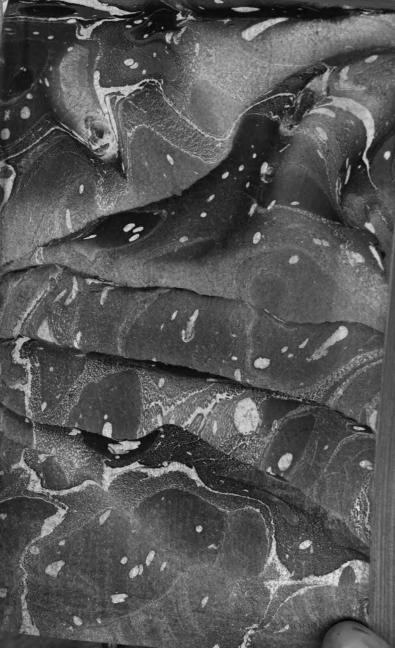
- + *Make non-commercial use of the files* We designed Google Book Search for use by individuals, and we request that you use these files for personal, non-commercial purposes.
- + Refrain from automated querying Do not send automated queries of any sort to Google's system: If you are conducting research on machine translation, optical character recognition or other areas where access to a large amount of text is helpful, please contact us. We encourage the use of public domain materials for these purposes and may be able to help.
- + *Maintain attribution* The Google "watermark" you see on each file is essential for informing people about this project and helping them find additional materials through Google Book Search. Please do not remove it.
- + *Keep it legal* Whatever your use, remember that you are responsible for ensuring that what you are doing is legal. Do not assume that just because we believe a book is in the public domain for users in the United States, that the work is also in the public domain for users in other countries. Whether a book is still in copyright varies from country to country, and we can't offer guidance on whether any specific use of any specific book is allowed. Please do not assume that a book's appearance in Google Book Search means it can be used in any manner anywhere in the world. Copyright infringement liability can be quite severe.

About Google Book Search

Google's mission is to organize the world's information and to make it universally accessible and useful. Google Book Search helps readers discover the world's books while helping authors and publishers reach new audiences. You can search through the full text of this book on the web at http://books.google.com/







0/1

26-8-5,9.

54(014)

NUEVA

NOMENCLATURA C.29

QUIMICA,

SEGUN LA CLASIFICACION ADOPTADA

POR MR. THENARD.

OBRA DESTINADA PARTICULARMENTE A LOS QUE SE DEDICAN AL ESTUDIO DE LA QUIMICA, Y A TODOS LOS QUE NO ESTAN AL CORRIENTE DE LOS MONTARIA BRES NUEVOS.

ESCRÌTA EN FRANCES

POR MR. J. B. CAVENTOU,

PROFESOR EN GEFE DE FARMACIA DE LOS HOSPITALES CIVILES DE PARIS.

TRADUCIDA Y AUMENTADA CON ALGUNOS NOMBRES

POR EL DR. D. HIGINIO ANTONIO LORENTE, Médico Honorario de Cámara de S. M., Individuo supernumerario de la Real Junta Superior Gubernativa de Medicina, Catedrático jubilado de Química, Acudemico de número de la Real Academia Médica. Matritense &c. &c.

R 116201

MADRID

EN LA IMPRENTA DE LA CALLE DE LA GREDA. 1818.

Se hallará en la librersa de Calleja, calle de las Carretas.

PRÓLOGO DEL AUTOR.

En el estado actual de nuestros conocimientos seria imposible, ó por lo menos muy dificil, dar una Nomenclatura química que pudiera merecer el nombre de obra completa (1); por tanto estoy muy distante de creer que pueda serlo la presente: y tal cual es no me hubiera determinado á publicarla si no me hubieran animado profesores en quienes debo te-

(1) Esta poderosa razon sin duda ha sido causa de que Caventou no incluya en su Nomenclatura algunos nombres nuevos que se hallan en las obras de Química publicadas posteriormente: pero como ya andan en las manos de todos, y tal vez echarán de menos los que lean esta obra semejantes denominaciones, ha sido indispensable darlas á conocer, formando al efecto un suplemento que se coloca al fin de esta traduccion, el cual contiene las mas principales. (Nota del Traductor.)

Digitized by Google

ner toda confianza, y que me han prestado todos los auxilios y conocimientos sobresalientes que poseen. Los de Mr. Mouquet particularmente me han instruido mucho, y la benevolencia de este profesor ha allanado todas las dificultades que se me presentaban, y son propias de un jóven que por primera vez presenta el ensayo de sus tareas. Deseo y espero que esta síncera é ingenua confesion que hago al público sea suficiente para manifestar el afecto y reconocimiento que le debo.

DISCURSO PRELIMINAR DEL AUTOR.

La Química, mas que ninguna otra ciencia, tiene su tecnologia: como comprende casi todas las sustancias que se presentan á nuestros sentidos, y analiza todos los cuerpos de la naturaleza, debe necesariamente descubrir cada dia un número asombroso de seres nuevos; y esto la pone en la precision de dar nombres nuevos á estos seres, y tener una nomenclatura particular.

Para que esta se haga general, y sea el lenguage de todos los químicos, debe explicar claramente las ideas que quiere comunicarnos, y las palabras que para ello emplee deben ser de tal modo exactas y precisas en nombrar los cuerpos que quiere darnos á conocer, que no se la pueda argüir de neologismo ni ambigüedad.

No tratamos aqui de justificar la Nomenclatura que ofrecemos al público: conformándonos con el uso, no empleamos en ella mas que los nombres que generalmente estan adoptados. En dos casos solamente hubieramos querido usar de nombres nuevos, pero preferimos á nuestro deseo el observar religiosamente los principios establecidos por nuestros célebres maestros, esto es, que siempre los nombres que deban usarse se tomen de la naturaleza misma de los cuerpos que los han, producido, procurando que en cuanto sea posible se deriven de los nombres conocidos ya, y generalmente admitidos.

La marcha constante y rápida que sigue la Química, los descubrimientos que hace cada dia, y la especie de revolucion que se prepara en el sistema de nuestros conocimientos, ra en el sistema de nuestros conocimientos, parece que debian ser bastante motivo para no publicar ahora una nomenclatura que dentro de poco tiempo será inútil ó insuficiente: esta consideracion, por muy poderosa que parezca, no ha sido capaz de detenernos en su publicacion; al contrario, nos han determinado á ello otras muchas razones. En primer lugar nos parece que de tiempo en tiempo debia señalarse con exactitud el estado de las ciencias; porque no es indiferente que en los tiempos venideros se sepa que en nuestras escuelas y laboratorios se usó hoy de tal expresion ó denominacion para significar una nueva combinacion. Otra razon mas poderosa todavía es la necesidad que experimentan todos los que se dedican al estudio de la química de tener en un cuadro pequeño todos los nombres que oyen en las escuelas; nombres que no entienden porque no conocen sus significaciones.

Hay tambien otra clase de personas que no entienden el lenguage de la nueva química: estas son las que estudiaron la antigua, y no han podido continuar despues, y que tal vez ni aun noticia tendrán de los progresos que han hecho en la ciencia los químicos modernos; por tanto no pueden entender nuestro idioma. Un profesor de farmacia que tendrá la mejor instruccion en ella, no podrá tal vez decir á su mancebo, como llamamos nosotros ahora al emético, porque ignorará lo que se ha adelantado en el conocimiento de los cuerpos que examina la química, y las alteraciones que necesaria-mente han debido hacerse en el lenguage. Para todas estas personas nos ha parecido ser necesaria esta Nomenclatura, y generalmente para que todos sepan el descubrimiento de muchos cuerpos simples, como son el chloro, el iodo, el boro, el fluoro, muchos metales y un gran número de ácidos vegetales. El haber desaparecido ya de la clase de las sales los muriatos sobreoxigenados, el descubrimiento de la propiedad acidificante del hydrógeno, de donde provienen los hydrácidos (1), la del azoe casi demostrada

⁽¹⁾ Mr. Thenard duda todavía la propiedad acidificante del hydrógeno: funda su opinion este célebre profesor en la tendencia que tiene este cuerpo en dirigirse al polo negativo cuando se sujetan sus combinaciones binarias à la accion de la pila ó columna de Volta, propiedad ente-

por GAY-LUSSAC en el cyanógeno, y otros muchos que se notarán en el curso de esta obra, son una prueba demostrativa de la necesidad que ha habido para reformar el idioma de la química, y lo importante, y aun necesario que es para que los que no han podido seguir a la química en sus progresos, y que por consiguiente no la conocen, tengan un catálogo de los nombres que usa.

No pretendemos que se nos tenga por inventores, ni tenemos mas ambicion que el mérito que pueda resultar de haber presentado en un tomito todos los nombres que actualmente se hallan admitidos y adoptados por todos los quimicos. En un libro que miramos como elemental, y que es preciso consultarle á cada instante, debe observarse un órden claro y metódicos el mas cómodo en esta clase de obras es el alfabérico; pero si nos hubiéramos ceñido simplemente á este método, no hariamos mas que presentar una nomenclatura árida, una serie de palabras que nada instruirian, y por consiguiente inútil: por tanto hemos preferido seguir el órden establecido con arreglo á los conocimien-

ramente contraria à la del oxígeno, que siempre sigue el polo positivo: de donde concluye que en los hydrácidos el hydrógeno, lejos de ser acidificante, es acidificado por los cuerpos con que está combinado. No obstante esto, cómo la opinion contraria está generalmente admitida por todos los químicos, nos ha parecido considerar el hydrógeno en esta obra bajo este punto de vista.

tos del día, es decir, tratar primero de los cuérpos simples, y de ellos pasar á los compuestos para dar luego á conocer sus combinaciones binarias y ternarias. En esto no hacemos mas que seguir el camino trazado por Mr. Thenard: describiendo muy en compendio la naturaleza y propiedades de un cuerpo, presentamos despues en un mismo capítulo todas las combinaciones de que es susceptible, de modo que de una ojeada se pueden ver todos los productos de este mismo cuerpo: así que en el artículo chloro, por ejemplo, se hallarán todas sus combinaciones, sea como cuerpo simple, ya en el estado de óxido, ya en el de ácido ó hydrácido, y no habrá necesidad de recurrir á cuatro ó cinco capítulos distintos para encontrar los chloruros, los oxi-chloruros, los hydrochloratos, y los sobre ó sub-chloratos é hydrochloratos, inconveniente que no se hubiera podido evitar siguiendo el órden alfabético. Es cierto que este rumbo nos obliga á hacer algunas repeticiones; pero siempre serian inevitables. No obstante, para que aquel que necesite solamente saber la correspondencia de un nombre antiguo con uno nuevo, no tenga precision de leer todo el capítulo de las combinaciones, hemos determinado poner al fin una tabla sinonímica por órden alfabético en la que se hallan colocados terminado poner al fin una tabla sinonímica por orden alfabético, en la que se hallan colocados por este orden todos los nombres antiguos y mo-dernos con sus respectivos correspondientes; y para que sin detencion pueda saberse si los nombres son antiguos ó modernos, distinguimos á estos con los caractéres de la letra bastardilla.

Si no hubieramos tenido la circunspeccion de no presentar cosa alguna que no se halle admitida por nuestros célebres profesores, nos hubiéramos visto en la precision, como lo ha hecho Thenard, de hacer una pequeña modificacion para designar los grados de oxidacion de los metales en las sales: porque, como lo encargan los autores de la Nomenclatura publicada el año de 1787, el mérito de los nombres consiste en que expliquen bien la naturaleza de la sustancia que se quiere dar á conocer: no es indiferente, por ejemplo, que á los nombres es indiferente, por ejemplo, que á los nombres de las sales precedan las palabras proto ó deuto para dar á conocer los grados de oxidacion de los metales ó bases unidas con los ácidos: fácilmente se notará que hay una diferencia muy grande entre deuto-sulfato de potasio, y sulfato de deutóxido de potasio: en el primer caso reconocemos una sal con doble cantidad de ácido sin que en el metal se nos dé á entender ningun grado de oxidacion; mientras que en el segundo vemos una sal neutra formada por la combinacion del ácido sulfúrico con el deutóxido de potasio: lo mismo sucede respecto á los proto-sulfatos, y en general con todas las sales denominadas segun estos principios. Pero esta nomenclatura no dejaria de tener algunos inconvenientes, como lo notó THENARD; seria larga y casi impracticable respecto á la denominación

de las sales ternarias; y esto es lo que nos ha obligado á abandonarla: por otra parte, una vez que convengamos en que las palabras proto ó deuto hagan relacion á la cantidad de oxígeno de la base, y no al ácido, se evita todo error (1). Así que es constante que cuando se dice proto ó deuto-sulfato; proto ó deuto-hydrochlorato &c. &c. sirven estas palabras para designar el grado de oxidacion de las bases, y

(1) Advertiremos, no obstante, que hay casos en la química, en que para darse á entender, seria preciso recurrir al método que quisimos adoptar: pero por felicidad serian muy raros, á lo menos en el estado actual de nuestros conocimientos, porque á no ser asi, nos veriamos obligados en honor de la claridad y exactitud á sacrificar las ventajas que se atribuyen á la nomenclatura que seguimos.

Hasta ahora no conocemos mas que un ejemplo de esto, que es la sal de la oxalis acetossela; pero este será suficiente para manifestar hasta qué punto podian ser fundados nuestros justes temores. Esta sal, que por otro nombre se llama sobre-deutoxalato de potasio, es susceptible de combinarse todavía con mucha mas cantidad de ácido, que Wollaston valuó por 4. Pero cuando se tratase de expresar estos al mismo tiempo que el grado de oxidacion del potasio, serian manifiestas las dificultades que presenta la nomenclatura de Thenard: y este fue el único motivo de nuestra proposicion. En efecto, sobre-deutoxalato de potasio explica bien, segun THENARD, la combinacion del ácido oxálico en exceso con el deutóxido de potasio, pues que se ha convenido en que las palabras proto, deuto, trito &c. que preceden á los ácidos sean relativas al grado de oxidacion de los metales; pero segun el mismo principio, la denominacion de tetroxalato de deutóxido de potasio es muy dificil de entender, y aun hay derecho para concluir que hay error ó contradiccion con los principios

no la cantidad de los principios constitutivos é componentes.

Sabemos que los franceses solo por respeto al uso han conservado la denominacion de ácido nítrico, aunque sabian muy bien que era defectuosa; tambien habian advertido que los nombres de ácidos muriático, fluórico, borácico y prúsico, como tambien sus combinaciones con las bases eran susceptibles de variar si llegaba

en que se ha convenido; segun lo cual la misma razon hay para que la palabra tetro sea relativa al ácido, que la deuto al grado de oxidacion del metal. Pero suponiendo que haya tal óxido, y que sea capaz de combinarse con el mismo ácido, y en las mismas proporciones, y partiendo del mismo principio, ¿como se expresarán á un tiempo las cuatro cantidades de ácido, y el cuarto grado de oxidacion del potasio? Juzgamos que seria bien dificil, especialmente si la misma sal pudiese existir con la cantidad de ácido oxálico necesaria á la que forma la sal de la acederilla.

Sin que queramos dar mucho valor á la mutacion que habiamos propuesto, creemos fácil que por nuestro método se desvanezcamestas dificultades; porque si dijésemos sobre-oxalato de deutóxido de potasio, seria tambien fácil decir tritoxalato de deutóxido de potasio, tetroxalato de deutóxido de potasio, sin temor de que no nos entendiesen; aun suponiendo un 3.º 6 4.º grado de oxidacion en el metal, las denominaciones serian siempre muy claras y exactas.

Fácilmente se comprenderia de qué naturaleza serian los compuestos llamados sobre-oxalato de deuto, trito ó tetróxido de potasio; ó deuto, trito, tetroxalato de deuto, trito ó tetróxido de potasio &cc.: esta observacion podia aplicarse á todas las demas sales que fuesen susceptibles de pasar por los mismos periodos, y segun este principio seria siempre muy fácil explicar su composicion.

el dia de averiguar la naturaleza de sus radica-les, que probablemente y en su hypótesi esta-ban unidos con el oxígeno. Lo mismo ha suce-dido con los álcalis y las tierras colocadas en-tonces en la clase de los cuerpos simples ó intonces en la clase de los cuerpos simples ó indescomponibles, y no lo eran. Lavoister ya
tuvo idea de que los álcalis y tierras podian
ser óxidos metálicos, y este profundo talento lo
dió á entender cuando dijo que la indiferencia
tan grande que los álcalis y las tierras mostraban para con el oxígeno daba á entender que
estaban ya saturadas de él. Cuando estos célebres químicos hicieron tan grandes innovaciones, todo parecia extraordinario, porque no
se estaba todavía acostumbrado, digámoslo asi,
á los progresos rápidos de la ciencia; y aunque
se hizo una mutacion tan grande que debió trastornar todas las ideas que habia entonces, con
todo eso los hombres sabios que la hicieron, observaron tal conducta que no quisieron de un
golpe echar abajo las costumbres y hábitos que
tenian muchas personas encaprichadas en ellos.
Hoy no se guardan ya estas consideraciones, y
los motivos que ha habido para adoptar otras
denominaciones deben tambien servir con resdenominaciones deben tambien servir con respecto á todas las sustancias, cuyos principios constitutivos conocemos ya mejor.

Si no hubiéramos creido que era un gran desecto hacer innovacion alguna, hubiéramos deseado que al ácido nítrico se le llamase ácido azótico, y al nitroso ácido azotoso: esta denomi-

nacion seria exacta, rigorosa y en un todo conforme á los principios de una buena nomenclatura, y entonces resultaria que á las combinaciones del ácido nítrico con las bases llamariamos azotatos, y á las del ácido nitroso con las mismas, azotitos en lugar de nitratos y nitritos; aquellas denominaciones nos darian sin duda una idea mas justa y exacta de los principios constitutivos de estos cuerpos, y esto se llamaria ser consecuentes á los principios establecidos por los célebres profesores.

No sucederia lo mismo en cuanto á las sustancias que conocemos ya, pero que se las ha dado nombre; á estas y sus combinaciones es preciso ponérsele: tal es el ácido que BRACONNOT de Nancy descubrió en la putrefaccion de muchas sustancias vegetales. Este célebre químico, tan laborioso como buen patriota, quiso honrar á su pueblo poniendo el nombre de él á la sustancia que habia descubierto, y asi propuso que se llamara ácido nancéico; pero los químicos no han aceptado esta denominacion por hallarla viciosa y poco conforme á las reglas establecidas; pues los nombres de los pueblos y hombres que antiguamente se acostumbraba á poner á diferentes sustancias son insignificantes é impropios de una buena nomenclatura, en la que los nombres dében expresar ó sus caractéres ó sus propiedades fisicas. Hemos pues procurado buscar un nombre que explicase bien la tancias que conocemos ya, pero que se las ha curado buscar un nombre que explicase bien la naturaleza del ácido de BRACONNOT, ó á lo

menos su orígen: al efecto hemos consultado á muchos profesores que tienen la bondad de ilustrarnos con sus conocimientos: PELLETIER, que con tanto esplendor sostiene el nombre que su respetable padre hizo célebre por tantos motivos, ha tenido la bondad de proponernos que le llamemos ácido zúmico ó zymico, palabra griega que corresponde á fermento (1). Por esta razon en lugar de ácido nancéico diremos ácido zúmico, y zumiatos en lugar de nanceatos.

No habiendo fijado todavía Mr. THENARD el lugar que debe ocupar en la Nomenclatura el cyanogeno, porque cuando publicó su obra de química, no se habian dado á conocer los bellos experimentos de GAY-LUSSAC, y el resultado de ellos sobre el ácido prúsico, nos ha parecido conveniente colocar este nuevo cuerpo en seguida de los cuerpos simples; porque comunmente este radical binario se parece y tiene las propiedades de ellos, especialmente cuando

⁽¹⁾ Ya estamos oyendo que se nos dirá que estas denominaciones pueden igualmente convenir á los ácidos carbónico y acético, que son tambien productos de la fermentacion: pero esta objecion, aunque tiene aspecto de cierta,
es de poco valor en el caso presente; porque aunque sea
cierto que el ácido carhónicor sea producto de la fermentacion del principio mocoso ázucarado, y el acético de la
de los licores vinosos, tambien lo es que se producen y los
obtenemos de otras múchas sustancias, y en varias circunstancias; pero el ácido de Braconnor se forma única y especialmente de la fermentacion de ciettas y determinadas materias vegetales expuestas á la acescencia,
tales son las remolachas, judías y otras legumbres y verduras de estas especies.

se combina con el hydrógeno, y se forma ácido hydro-cyánico; lo mismo sucede con el ammoniaco, porque como hoy no puede colocarse,
como antiguamente se hacia, entre los álcalis,
su clasificacion en una nomenclatura se hace
bastante embarazosa.

Expuestas ya las razones que nos han determinado á publicar esta obra, y los motivos por que hemos preferido tales ó tales denominaciones, nos resta solo manifestar en compendio el órden que hemos de seguir en la coordinacion de las materias.

Esta obra está distribuida en tres grandes divisiones.

La primera comprende: primero, los cuerpos simples no metálicos; y se subdivide en dos secciones: primera, los cuerpes incombustibles: segunda, los cuerpos combustibles; todo comprendido en doce párrafos, conteniendo tambien el cyanógeno y el ammoniaco, que como acabamos de decir, nos parece que han debido colocarse en este lugar.

La segunda division abraza todos los metales ó cuerpos combustibles metálicos; y se subdivide en seis secciones.

12 Seis metales cuyos óxidos con dificultad se pueden reducir.

23 Cinco metales que absorven el oxígeno á una temperatura por elevada que sea, y que descomponen el agua al grado de temperatura en que vivimos.

3ª Cuatro metales que como los de la seccion anterior se combinan con el oxígeno á un calor rojo, y no descomponen el agua como no sea á una temperatura muy alta.

4ª Trece metales que no descomponen el agua á ninguna temperatura; pero que se combinan fácilmente con el oxígeno.

5² Cuatro metales que no tienen accion so-bre el agua, que se oxidan á un grado señala-do de calor, y cuyos óxidos se reducen á una temperatura muy elevada.

6.2 Los metales sobre los que no tienen accion el ayre ni el agua á ninguna temperatura, y cuyos óxidos se reducen á un corto grado de

calor: se cuentan seis.

Asi que la segunda division contiene treinta y ocho parrafos, número igual de los metales, sin comprender entre ellos el tantalio, del que se trata separadamente, aunque hoy se le confunde con el columbio.

La tercera division contiene todos los radicales binarios y ternarios oxigenados, es decir, los ácidos orgánicos ó vegetales y animales, como tambien sus combinaciones con la bases.

Acompaña á estas tres grandes divisiones un apéndice que contiene varios productos vegetales y animales, cuyos nombres han tenido alguna alteracion y mutacion.

Para facilitar el estudio de esta clasificacion

hemos colocado al principio de esta obra una tabla, en la que con solo una ojeada se ven los nombres y número de los cuerpos, como igualmente las combinaciones que contraen con los cuerpos comburentes, y en este último estado con las bases:

Finalmente, se termina esta obra, como lo hemos dicho antes, con una tabla sinonímica, en la que se encuentran colocados por órden alfabético todos los nombres nuevos y antiguos.

EXPLICACION DE LA TABLA.

La dificultad de poder hacer una concordancia perfecta entre el título general combinaciones, y las seis grandes columnas que las corresponden, nos ha obligado á dar esta ilustración, que podrá ser útil á

á lo menos para los principiantes.

No siendo esta tabla otra cosa que la repeticion de las disposiciones generales de la obra, hemos colocado en primer lugar las tres grandes divisiones que la forman. Cada una de estas divisiones por su órden numérico se han colocado despues á la parte lateral izquierda de las seis columnas; y por medio de tres abrazaderas ó corchetes encierran todos los cuerpos que las forman. Siguen despues las subdivisiones que con el título de secciones comprenden en particular los cuerpos, que aunque de la misma clase, tienen no obstante caractéres diferentes.

Estas varias secciones se unen inmediatamente con la primera columna que encierra todos los cuerpos simples: entre estos se hallan colocados los radicales binarios y ternarios, que combinados con el oxígeno forman los ácidos orgánicos, llamados por otro nombre ácidos vegetales y animales. En esto hemos seguido el ejemplo de Fourcror en la tabla que acompafió á su obra el año de 1787, cuando el trastorno de la química, en cuya tabla se sirvió de la palabra general radical, á la cual añadió los diversos nombres de los ácidos vegetales y animales para ser mas metódico.

La segunda columna contiene las varias combinaciones que forman los cuerpos con el oxígeno: y asi se ven en ella sus óxidos y ácidos, si son capaces de formarlos con este cuerpo comburente, sus nombres y número.

En la tercera columna se colocan los resultados de la union de los óxidos y de los ácidos oxigenados con las diferentes bases: sino se han puesto todos sus nombres, se encuentra á lo menos el que mas ge-

neralmente tienen en la química.

Considerado anora el hydrógeno como capaz de acidificar algunos cuerpos simples, ha sido preciso dedicar una columna lo mismo que al oxígeno, para comprender en ella este género de combinaciones; explicando tambien en ella las que no son ácidas, y las que son sótidas ó gasosas: todas ellas forman la cuarta columna.

La quinta no es otra cosa que una deduccion de la anterior, es decir, que se han colocado en ella las combinaciones hydrogenadas, que unidas á las bases salificables pueden formar sales.

Finalmente, en la sexta se ven las combinaciones

de los cuerpos combustibles simples entre sí.

Despues de haber indicado el fin propuesto en cada columna y su uso especial, diremos en pocas palabras qué sustancias son á las que hace relacion la palabra combinaciones, que por su colocacion parece que conviene á todas.

Y asi se dirá, combinaciones de los cuerpos simples de la primera columna con el oxígeno de la segun-

da, que comprende todas.

Despues: combinaciones de los cuerpos oxigenados con las bases: se hallan indicadas en la tercera columna.

Para evitar la repeticion de la primera columna de los cuerpos simples, se retrograda, y dirá, combinaciones de los cuerpos simples con el hydrógeno: que forman la cuarta columna; y la de los cuerpos hydracidificados con las bases; estos son los que forman la quinta.

Finalmente, por el título de la sexta columna se ve fácilmente que hace relacion directa á la palabra

combinaciones.

LA

do de u
ldo de s
lo de d
ldo de d
do de d

ba commingerânes:

Digitized by Google

NUEVA

NOMENCLATURA QUÍMICA

VERPOS SIMPLES

Entre los cuerpos de la naturaleza hay afgunos que hasta ahora se han resistido á todos los medios químicos de descomposicion: por tanto estos cuerpos se consideran al presente como simples, aunque es muy probable que en lo sucesivo se descubrirá la composicion de ellos, y que constan de sustancias que ahora nos son desconocidas. La experiencia diaria nos confirma esta verdad, y los trabajos é indagaciones de los célebres VAUQUELIN, KLAPROTH, BER-THOLLET, THENARD, GAY-LUSSAC &c. nos dan bastantes pruebas de ello. Las tierras y los álcalis, por ejemplo, se han considerado hasta ahora como cuerpos simples; pero Mr. DAVY ha demostrado que estos cuerpos son compuestos de oxígeno y sustancias metálicas.

No haremos aqui mencion de los experimentos que se han hecho para hacer semejantes descubrimientos; esto no pertenece al plan de esta obra: debemos pues limitarnos á dar solamente los nombres de los cuerpos simples conocidos hasta el dia, y sus diferentes combinaciones.

Nombres de los cuerpos simples,

Segun el órden de afinidad que tienen con el oxígeno, y su clasificacion adoptada y seguida por Mr. TERMARD.

PRIMERA DIVISION.

Oxígeno.
Hydrógeno.
Boro. (1)
Carbono.
Phósphoro.
Azufre.
Chloro.
Iodo.
Azoe.
Fluoro.
Fluoro.

SEGUNDA DIVISION.

Tántalo. Siliceo. Zirconio. Antimonia. Aluminio. **U**гадо. Yttrio. Cerio. Glucinio. Cobalto. Magnesio. Titano, Calcio. Bismutho. Stroncio. Cobre. Bario. Telluro. Sodio. Nickel. Potasio. Plomo. Manganeso, Mercurio. Zinc. Osmio. Hierro. Plata. Estaño. Paladio. Arsénico. Rhodio. Molybdeno, Platino. Chromo. Oro. Túngsteno. Iridio. Columbio.

(1) En los números 116 y 117 del periódico titulado: Crónica científica y literaria, se ha insertado una crística `ਫ਼ਫ਼ਜ਼ਫ਼ਫ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਫ਼ਖ਼ਫ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼ਖ਼

PRIMERA DIVISION.

SECCION PRIMERA

& L Oxigeno.

El oxígeno es, sin duda, el cuerpo simple que mas generalmente se halla en la naturaleza; el que conocemos mejor, y el que hace el mayor papel en la química: es á un mismo tiempo la base y el agente que emplea la naturaleza para componer ó modificar los varios cuerpos, y por esta doble razon nos parece que debe colocarse el primero entre los cuerpos sim-

que hace el Sr. A. O. de la obra titulada: Elementos de Química Médica con aplicacion á la Farmacia y á las artes, escrita en frances por M. P. de Orfila, y traducida por el mismo. Entre los defectos que atribuye á dicha traduccion es uno de ellos haber cambiado en o las terminaciones en e con que los franceses escriben los nombres de los cuerpos simples bore, chlore, iode y flore (fluore querrá decir), asegurando que por este medio se logra no solo mudar el aspecto de estas voces, sino tambien hacerlas mas duras y desagradables: pero como para probar esta asercion no da razon alguna convincente, y para lo contravio hay una infinidad de ellas, cuya designacion no es de este lugar, se ha tenido á bien seguir en la traduccion de esta Nomenclatura el uso comunmente admitido: por tanto diremos boto, chloso, iodo, fluozo &c. (Nota del Traductor.)

4

ples: bajo este concepto principiarcinos enua merando sue varias combinaciones.

Solo podemos obtenerle en estado de gas, porque es muy grande su afinidad con el calórico: es invisible, inodoro, susceptible de grandísima expansion; su peso específico es de 0,00135, tomando el agua por unidad: es uno de los principios constitutivos del ayre atmosférico que respiramos, como también de las sustancias vegetales y animales; sin él no hay combustion ni respiracion; generalmente puede combinarse con los cuerpos simples, y entonces forma compuestos que se llaman óxidos ó ácidos, segun las propiedades que gozan. Los óxidos se llaman protóxidos cuando estan en el primer grado de oxidacion, y deutóxidos en el segundo.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

	Ayre empireo. Principio alimenticio.
Oxígeno,	- acidificante.
	Ayre deflogisticado.
	- vital
	Oxígyno,
Óxidos	Cales metálicas, Flores metálicas,
	Thermóxidos.
Protoxidos	COxidos al minimum.
	Oxídulos (Klaproth).
Deutóxidos	S Oxidos al maximum.
Ácidos.	Oxidos (Klaproth).

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Protóxidos,

O primer grado de oxigenacion de los cuerpos.

Protóxido de hydrógeno	o. Agua.
•	S Oxídulo de carbono.
— de carbono	Z Gas óxido de carbono.
— de phosphoro.	Oxido blanco de phósphoro.
de azufre.	rogizo de azufre.
_	(Fuchloring (Mr. Dam)
- de chloro ó ácido	Acido muriático sobre-oxi-
chloroso	genado.
	Gas nitroso deflogisticado.
•	Oxido gasoso de nitrógeno.
· · · · <u>-</u>	— nitroso.
de azoe	de septono.
	Oxídulo de azoe.
	Gas óxido de azoe.
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	Tierra vitrificable.
de siliceo	siliceosa.
	Silice.
	STierra de jargon.
— de zireonio	Zircona.
•	CTierra del alumbre.
- de aluminio	Alumbre calcinado.
	TArcilla pura.
- de yttrio.	Yttria.
— de glucinio.	Glucina.
	Magnesia blanca.
— de magnesio	5 — calcinada.
•	Tierra caliza.
- de calcio	¿ Cal.
	Cal viva.
de stroncio.	Stronciana pura.
	Barita cáustica.
— de bario	- pura.
	• •

Nomenclatura actual.	Nomenclatura antigua.
Protóxido de sodio.	The state of the s
— de potasio.	
- de manganeso.	Oxido blanco de manganesa.
— de zinc.	— gris de zinc.
— de hierro.	negro de hierro.
- de estaño.	gris oscuro (Proust)
	Arsénico blanco.
- de arsénico	Oxido blánco de arsenico.
,	Acido arsenioso.
	s Oxido moreno de molyb-
de molybdeno	dena.
de chromo.	- verde de chromo.
de tungsteno.	negro de túngstena.
— de columbio.	negro de columbio.
•	Oxido gris de antimonio.
— de antimonio	Acido antimonioso (Mr.
	Berzelius.)
— de urano.	Oxido negro de urano.
— de cerio.	— blanco de cerio.
— de cobalto.	- gris de cobalto (Proust.)
— de titano.	- rojo de títano.
— de bismuto.	gris de bismuto.
de cobre.	SOxido amarillo anaranjado
	de cobre (Proust).
— de telluro.	- blanco de telluro.
de nickel.	gris verdoso de nickel.
— de plomo	Massicot.
— ac promos	Oxido amarillo de plomo.
• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	Ethiope.
— de mercurio	Oxido gris negruzco de
•	4 mercurio.
— de osmio.	Oxido blanco de osmio.
— de plata.	- negruzco de plata.
— de pailadio.	— azul de palladio.
- de platina	S — verde de platina (Che-
1	nevix).

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua,

Protóxido de oro.

de iridio.

Oxido violado de oro.

Deutoxidos,

O segundo grado de oxidacion de los cuerpos.

Deutóxido de phóspho-	Oxido rojo de phósphoro.
— de sodio	Sosa cáustica.
— de potasio	Potasa cáustica. por el alcohol.
— de manganeso	Lum pura. Labon de vidrierías. Labon de vidrierías. Labon de manganesa.
— de zine	Nihil album. Pompholix. Lana filosófica. Flores de zinc. Oxido de zinc. — de zinc al maximum.
— de hierro. — de estaño.	de hierro rojo. blanco de estaño. Flores plateadas de anti-
— de antimonio	Oxido blanco de antimonio. Acido antimónico.
- de urano	Soxido amarillo - limon de urano.
de cerio. de cobalto. de titano. de bismutho. de cobre. de nickel.	 moreno de cerio. negro de cobalto. blanco de títano. amarillo de bismutho. moreno de cobre. negro de nickel.

TO THE TOTAL ORA	
Nomenelatura actual.	Nomenclatura antigua.
Deutóxido de plomo.	Minio. Oxido rojo de plomo.
— de mercurio	Orido nitroso de mercurio.
de plata	amarillo verdoso de pla-
— de platina. — de oro.	- amarillo de platina amarillo de oro:
4	Ácidos.
carbónico	Sal narcótica de vitriolo: Sal sedativa. Acido del borar. borácico. Cas silvestre. Espíritu silvestre. Ayre fijo: fijado. Acido aéreo. Ayre mephítico. Acido atmosphérico. gredoso. carbonoso. Acido de la orina.
- phosphorico	ourético. phosphórico.
— phosphoroso	Acido phosphorico flogisti- cado.

volátil.
Espíritu de vitriolo.
Accyte de vitriolo.
Acido del azufre.
vitriólico.

Nomenclatura actual. Nomenclatura antigua.

•	Espíritu de azufre por campana.
	Acido vitriólico phlogisti-
Acido sulfuroso	cado.
	— — volátil.
	- sulfurose volátil
- chlórico (MM. Gav-	Acido muriático hyper-oxi-
Lussae y Dawy)	genado.
	Acido muriático sobre-oxi-
- chloroso	genado
	Protóxido de chloro.
iódico /	Oxiodino (Mr. Davy).
	"Agua fuerte.
	Espíritu de nitro.
	Acido nitroso desgasado.
mítrico	→ → blanco.
	deflogisticado.
	Oxi-septónico (Mr. Brugna-
	telli).
	Espíritu de nitro fumante.
	Acido nitroso phlogisticado.
mitroso	— — rutilante.
	fumante.
	Tritóxido de azoe.
- evánico (Mr. Gav-	No hay mas que sospechas
Lussac)	de su existencia.
- chloro-cyánico (Mr.	Paile muisice evigenede
Gay-Lussac)	Acido prúsico oxigenado.
	Agua regia:
- nitro - hydro - chló-	Acido regalino.
rico	4— nitro-muriático.
arségico	arsenical.
	del Wolfram.
	— de la molybdena.
- molybdico	- molybdico.
	Oxido amarillo de molybde-
	L na segun algunos químicos.

Nomenclatura actual Nomenciatura antigua. Acido chrómico. CAcido del Wolfram. - túngstico... 🖢 de la túngstena. — colúmbico. tellúrico (Mr. Ber- Este es el óxido de telluro. Espiritu de Venus. Vinagre destilado. 🖚 acético . - radical. Acido acetoso. Oxi-acético(Mr. Brugnatellis) Acido de las manzanas. - malusino. málico. (- 'pómico. – de acederill**a.** - oxalino. — de azúcar. - saccharino. Oxi-sacchárico (Mr. Brugnatelli). Flores de beniui. benzóico. Sal volátil de benjui. Acido benzóico. Zumo de limon. 🗕 cítrico. . Acido de limon. - citroniano. fúngico (Mr. Bra- Acido de los hongos. Acido particular del café:

- cáfico (Mr. Paissé).

kinico (Mr. Vauque- }

- agállico.

lin).

Digitized by Google

- particular de la quina.

este no es otra cosa que el

CPrincipio astringente.

Cadet.

L Acido agállico.

-ácido gállico segun Mr.

Nomenclatura antigua.

proth)	Se saca del honigstein, pie- dra de miel. Acido honigstico.
— mórico ó moroxóli- co (Klaproth).	Se saca de una sustancia particular que resuda del tronco de una morera.
- succínico	Sal volátil de succino. Acido del succino. — karábico.
- tartárico ó tártrico.	— del tártaro. — tartaroso.
- láccico (Mr. Pear- son)	Acido sacado de la lacca. (Su existencia dudosa.) Acido del alcanfor.
- múcico (Mr. The-	— de azúcar de leche. — saccholáctico. — mocoso.
miran danidah	Espíritu de tártaro. L Acido pyro-tartaroso. — sacado del corcho.
— zúmico 6 żymico	Acido nanceico de Mr. Bra- connot, formado en los vegetales abandonados á la acescencia.
— úrico.	
- rosacio (Mr. Proust).	Se encuentra en el sedimen- to de la orina.
— amniótico ó amnico (MM. Vouquelin y Bunivo)	Sacado por la evaporacion y cristalizacion del li- cor del amnion de la vaca.
- sebácico (Mr. The-	Acido sebaceo. — del sebo.
léguigo	Suero agriado. Acido galláctico.

Nomenclatura antigum

•	Acido del cálculo.
Acido líthico	
• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	(— lithiásico.
	Combinacion del ácido acé-
- fórmico	tico y málico segun Fourcroy y Vauquelin.
i	Acido particular segun Suer-
- bómbico	- del gusano de seda.

SECCION-SEGUNDA

S. I. HYDROGEND.

El hydrogeno es un cuerpo simple sui generis: sus propiedades fisicas en estado sólido o líquido nos son desconocidas por la dificultad de separarle del calórico, con el que esta intimamente unido al grado de temperatura en que vivimos; por consiguiente siempre existe en estado de gas: es invisible, de olor fétido, adormecedor y deletéreo; muy inflamable, y no sirve para la combustion de otros cuerpos. Su peso específico, segun LAVOISIER, es de 0,000094; tomando el agua por la unidad. Por su extremada ligereza es la base del arte aerostático. Jamas se le encuentra puro en la naturaleza; unas veces se halla combinado con elazufre ó el carbono, y otras con el phosphoro: en este último estado de gas se inflama al ayre libre, y de esto resultan los fuegos fátuos, y otros fenómenos de esta naturaleza. El hydrógeno mas puro se saca por la descomposicion del agua. Combinado con el azufre, el iodo, el chloro y el cyanógeno forma hydrácidos. Mr. Davy piensa que de su combinación con el fluorino resulta el gas ácido hydro-fluórico.

Nomenclatura actual,	Nomenclatura antigua.
Hydrógeno	Gas inflamable. Ayre inflamable. Phlogistico de Kirwan. Phlogógeno de Brugnatelli.
Hydrógeno proto-car- burado:	Gas inflamable mofetizade: — carbonoso. — de las lagunas. — hydro-carburado: — hydrógeno carbonizado.
- percarburado	— oleificante. — phlogógeno oxi-carbura- do.
- proto-phosphurado.	
per-phosphurado	Gas phosphérico inflamable de Gingémbre. Gas hydrógeno phosphora- do.
— phóspho-sulfurado. — azoado.	Véase ammoniaco.
- zincceado	Producto gasoso de hydró- geno y de zinc.
arseniado ó arsenicado	

Nomenclatura patigna

Hydruros.

Combinaciones sólidas del hydrógeno con los metales, ú otros cuerpos simples,

Hydruro de azufre.... { Azufre hydrogenado. Hydrógeno sobre-sulfurado.

- de sodio.

— de potasio (Ms. Gay-Lussac y Thenard).

--- de telluro.

- de mercurio.

— y de potasio,

— — amoniacal.

— de potașio y de ammoniaco.

Oxido de hydrógeno,

Hydrácidos.

Se llaman asi los cuerpos simples 6 compuestos acidificados por el hydrógeno.

Acido hydro-sulfúrico (Mr. Gay-Lussac).

hydro - chlórico

pard)....

(MM. Gay y The- &

Ayre fétido. Gas hepático.

- inflamable sulfurado.

- hydrógeno sulfurado. Acido hydro thionico.

Ayre marino.

Gas ácido marino.

Acido de sal marina. Espíritu de sal marina.

Acido marino fumante.

- muriático.

- hydro-muriático.

Gas muriático.

Digitized by Google

Momenclatura actual,

Nemenelatura antigua.

Acido hydriódico (Mr. Gay-Lussac).	
- hydro-fluórico	Acido spático. — fluórico puro.
- hydro-fluo - bórico (MM, Gay-Lussac y Thenard)	fluo-bórico.
- hydro-cyánico (Mr.	S — prusiano.
Gay-Lussac.)	l— prúsico.

Hydrates (M. Proust.)

Combinaciones del agua con los óxidos metálicos.

Hydrato de protóxido	Silice en gelatina ó jalea.
de siliceo	
— de zirconio.	Zircona en gelatina.
— de aluminio.	Gelatina de alúmina.
- de yttrio.	Yttria en jalea.
- de glucinio.	Hydrato de glucin a.
de magnesio.	— de magnesia.
— ide calcio.	Cal pura apagada con agua.
— — de stroncio.	Stronciana pura cristaliza-
- de bario.	Barita cristalizada.
- de deutoxido de so-	CSosa pura.
dio	1— caustica.
•	Potasa cáustica.
	por el alcohol.
	— pura.
	Piedra de cauterio.

Nomenclatura antiqua.

Hydrato de deutóxido de zinc. - de protóxido de hierro. -- de estaño. - de arsénico. - de chromo. 🛶 — de antimonio. - — de cerio. - de cobalto. - de bismuto. - — de cobre. - de telluro. - - de nickel. - de plomo. - de mercurio. - de plata. - de rhodio. - de platina, - de bro.

Los hydretos de protóxido de estos metales, susceptibles del segundo grado de oxidacion, pueden tambien en este estado formar hydratos.

§. II. Boro.

El boro, radical del ácido bórico, fue descubierto en el año de 1809 por MM. GAY-LUSSAC y THENARD. Es sólido, inodoro, sin sabor sensible, de color verdoso-moreno; es muy combustible: ocupa tambien el segundo lugar en la clase de los cuerpos simples no metálicos. No se puede obtenerle mas que en corta cantidad y en polvo. Su peso específico no se ha conocido exactamente, solo se sabe que es mayor que el del agua.

El boro resiste sin fundirse á una temperatura muy elevada; los medios que la química emplea hasta ahora no han podido fundirle. No se combina con el oxígeno á la temperatura ordinaria; pero al grado de fuego de un rojo oscuro se combina prontamente con él, y entonces se produce el ácido bórico.

Nomenclatura actual,

Nomenclatura antigua.

Boro. (MM. Thenard y Gay-Lussac). Sal de vitriolo narcótica.

Acido bórico. Acido del borax.

Acido boracino,

borácico.

Boruros.

Asi se llama la combinacion del boro con los cuerpos combustibles simples.

Boruro de hierro, — de platina,

Boratos.

Borax.

Combinaciones del ácido bórico con las bases salificables.

B

Nomenclatura actual. Nomenclatura antigua.

,	
4	-Spato sedativo.
Proto-borato de mag-	Borácito.
nesio	Borax de magnesia.
	Borato de magnesia.
do selais 1	Borax çalizo.
— — de calcio	LBorato de cal.
— — de stroncio.	Borato de stronciana.
Sub - proto - borato de 1	- sobre saturado de stron-
stroncio	ciana.
,	· Borax pesado.
Proto-borato de bario,	— barôtico.
₹	Borato de baryta.
Deuto-borato de sodio,	Borato saturado de sosa.
,	(Tinckal,
	Chrysocola.
	Borax bruto.
and - denio - porato de	Alcali pneum, (Hahnemann).
sodio	Borato sobre saturado de so-
	sa.
·	Sub-borato de sosa.
Deuto-borato de pota-	
	Borato de potasa.
	Sal sedativa ammoniacal
Borato de ammoniaco.	Roray ammoniacal
	Sal sedativa ammoniacal. Borax ammoniacal. Borato de ammoniaco.
Proto-borato de man-7	•
ganeso	— de manganesa.
Deuto-borato de zinc.	• •
— de hierro.	— de hierro.
— de estaño.	— de estaño.
Proto borato de ancêni a	— de estano.
Proto-borato de arséni-	— de arsénico.
أ المستنسمين	1
Deuto-borato de cobal-	— de antimonio.
Dento-porato de copar-	— de cobalto.
- de bismuto.	
- ue pismuto.	— de bismuto.

Nomenclatura antigua.

Deuto-borato de sobre.

Proto-borato de nickel.

— de plomo.

— de mercurio....

Borato de cobre.

— de plomo.

Sal sedativa.

Borato de mercurio.

Sal sedativa.

Borato de plata.

S. III.º CARBONO.

El carbono es un cuerpo combustible, sólido, brillante, y susceptible de cristalizar: en este estado constituye el diamante. Se halla en mucha abundancia en la naturaleza; y asi son muy numerosas sus combinaciones: es uno de los principios constitutivos de los vegetales y animales, y forma casi toda la solidez de ellos.

Con el hydrógeno y el oxígeno forma el carbon, que se obtiene por la combustion media de los cuerpos orgánicos, particularmente de los vegetales: en este estado tiene propiedades muy notables, como son las de quitar el color á ciertos licores, absorver los gases deletereos que infestan las carnes que empiezan á podrirse.

El carbon es muy mal conductor del calórico: esta circunstancia le hace ser muy á propósito para la construccion de los hornos, y las vasijas que sirven para conservar el hielo en los mayores calores del estío.

Su combinacion en diferentes proporciones con el oxígeno produce dos gases: 1.º el gas protóxido de carbono: 2.º el gas ácido carbónico, que contiene mas oxígeno que el primero.

Nomenclatura	actual
TACILLE INCHMENT OF	COCHDON.

Nomenclatura antigua.

Carhon pulu. Carbono... CDiamante. Combinacion del carbono con el hydrógeno y un poco de oxígeno. Carbono é hydrógeno. P. Hydrógeno carbonado. V. Cyanógeno. --- azoado. -phósphoro é hydró- (V. Gas hydrógeno phospho-

Carburos.

Combinaciones sólidas del carbono con los cuerpos combustibles simples.

Carburo de phósphoro. - de azufre,

Per-carburo de azufre.

Alcool de azufre. Azufre hydrogenado. - líquido. Azufre carburado. Sulfuro de carbono. V. Azoturo de carbono.

carburado.

Carburo de azoe. – de manganeso.

Sub-carburo de hierro.

Per-carburo de hierro. Lápiz negro.

Acero. (Graphito.

Plombagina.

Carbo-sulfuros (Mr. Bercelius). Combinaciones del carburo de azufre con las bases.

Combinaciones del carbono con el oxígeno.

Protóxido de carbono. {Oxido carbonoso. Gas óxido de carbono.

Acido carbónico

Nomenclatura antigua.

Gas silvestre.

Espíritu silvestre.

Ayre fijo.

— fijado.

Acido aéreo. Ayre mefitico.

Acido atmosférico.

- gredoso.

- carbonoso.

Carbonatos.

Combinaciones del ácido carbónico con las bases. Prot.-carbon, de circonio. Carbonato de zircona. Arcilla gredosa. Greda de alúmina. - - de aluminio. Carbonato de alúmina. Carbonato de yttria. - de yttrio. Polvos de Santinelli. del conde de Palma. - laxativos polichrestos. Tierra muriática de Kirwan. Mephito de magnesia. Proto - carbonato de Greda magnesiana, magnesio... Magnesia blanca gredosa. 🗕 Ayreada. - blanca. Tierra magnesiana. Carbonato de magnesia. Greda. Mephito, tierra caliza. Spato calizo. Proto-carbonato de cal-Crema de cal. Piedra de cal. Tierra caliza, ayreada, eservescente. Carbonato de cal.

Nomenclatura actual. Nomenclatura antigua. Sobre-proto-carbonato 3 Carbonato ácido de cal. de calcio. Proto - carbonato de } - de stronciana. Greda barótica ó pesada. Carbonato de baryta. — — de bario.... (Mephito barótico. Deuto-carbonato de so- 3 Carbonato de sosa. dio Sosa gredosa, ayreada, efervescente. Cristales de sosa. Mephito de sosa. Sub - deuto - carbonato Sosa. de sodio... Greda de sosa. Alcali fijo mineral, efervescente. Carbonato sobresaturado de sosa. Deuto-carbonato de po- 3 Carbonato neutro de potasa. Sal fija de tártaro. - de agenjos, chicoria &c. Mephito de potasa. Alcali fijo vegetal ayreado. - fijo vegetal. Tártaro gredoso. Sub - deuto - carbonato Nitro fijo por los carbones. de potasio.... — por si solo. Tártaro mefitico. Alkaest de Vanhelmont.

Potasa.

- carbonatada.

potasa.

Carbonato sobre-saturado de

Nomenclatura antigua.

Continues de amme aContinues de ammente	
Carbonato de ammo- Carbonato de ammoniaco niaco	:0
Sal volátil de Inglaterra.	
— ammoniacal gredosa.	
Greda ammoniacal	
Sub-carbonato de am- Mephito ammoniacal.	
moniaco Alcali volátil concreto.	
Carbonato sobre - saturad	•
de ammoniaco.	, ,
Sobre-carbonato de am-	
moniaco	
Deuto - carbonato de y	
manganeso} — de manganesa.	
Proto-carbonato de zinc. — de zinc.	•
Azafran de marte aperitiv	٥.
Orin de hierro.	
Hierro ayreado.	
— de hierro Greda marcial.	
Mephito marcial.	
Oxido amarillo de hierro.	
(Carbonato de hierro.	
Deuto - carbonato de Hierro spáthico.	
hierre \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	j -
merio (samum.	_
Proto-carbonato de es- \ De existencia dudosa segu Bergmann, Proust, Kl	п
tafio	47
—— de chromo. Carbonato de chromo.	
— de urano. — de urano.	
- de cobalto de cobalto.	
- de bismutho. — de bismutho.	
Malaquita.	
Cobre agulado	
Deuto - carbonato de Verde gris.	
Oxido verde de cobre.	
Carbonato de cobre.	

Nomenclatura antigua.

Proto - carbonato de l'Arbonato de nickel.

Plomo spáthico.
Mephito de plomo.
Greda de plomo.
Blanco de plomo.
— de albayalde.
Oxido blanco de plomo.
Carbonato de mercurio.
— de plata.
— de plata.

S. IV. PHÓSPHORO.

Bl phósphoro, cuyo descubrimiento debemos á BRANDT y KUNCKEL, es un cuerpo simple, sólido, amarillento, en extremo combustible, susceptible de combinarse con la luz, y volverse rojo segun Vogel; arde produciendo una llama blanca, y despidiendo un olor de ajos; alumbra en la oscuridad, por lo que se ha llamado candelero ó alumbrador. Su peso específico es de 1,770. Al principio de su descubrimiento se sacó de la orina, y despues le ha sacado Scheele de los huesos: los vejetales casi no le contienen. En el reino mineral se encuentra el phosphato de cal; y las montañas de Extremadura estan formadas de él.

El phósphoro se funde á una temperatura inferior á la del agua hirviendo, y por esta propiedad se pueden hacer los cilindros de phósphoro que se venden en el comercio. Los trabajos de Pelletier han aumentado mucho

nuestros conocimientos sobre esta sustancia.

Se combina con el hydrógeno, el azufre, el carbono y muchos metales.

Tiene mucha afinidad con el oxígeno, y por esta propiedad, que posee en alto grado, se conserva metido en agua.

De su combinacion con el oxígeno resultan dos óxidos de phósphoro y dos ácidos, el phosphoroso y el phosphórico.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Phósphoro.	Phósphoro de Kunckel.
— é hydrógeno.	V. Hydrógeno phosphorado.
— carbo-hydrogenado.	c phosphorado,
- azoado.	Gas azoe phosphorado
— y chlore.	V. Chloruro de phósphoro.
— y iodo.	V. Ioduro de phósphoro.

Combinaciones del phósphoro con el oxígeno.

Protóxido de phóspho-	Oxido blanco de phósphoro.
Deutóxido de phóspho-	- rojo de phósphoro,
Acido phosphoroso	Acido phosphórico flogis- ticado. — volátil.
— phosphórico	de la prina

Nomenclatura antigues.

Phosphuros.

Combinaciones del phósphoro con los cuerpos combustibles simples.

Phosphuro de carbono.
— de azufre.
Per-phosphuro de azu- Phosphoro sulfurado de I
- fre Ulletier.
Sub-phosphuro de azu- fre
Phosphuro de sodio.
— de potasio.
- de manganeso.
de zinc.
Syderium (Bergmann).
— de hierro Syderotito.
Régulo de syderita.
- de estaño.
— de arsénico.
— de molybdeno.
de túngsteno.
— de columbio.
— de antimonio.
— de cobalto.
— de titano.
— de bismutho.
— de cobre.
— de nickel.
- de plomo.
— de mercurio.
— de plata.
— de platina.
- de oro.

Nomenclatura antigua.

Oxi-phosphuros.

Combinaciones del phósphoro con los óxidos metálicos.

```
Protóxi-phosphuro de baryta.

— de stroncio.

— de glucinio.

— de glucinio.

— de yttrio.

— de aluminio.

— de magnesio.

Deutoxi-phosphuro de sosa.

— de potasio.

Phosphuro de baryta.

— de stronciana.

— de glucina.

— de alúmina.

— de magnesia.

Phosphuro de sosa.

— de potasa.
```

Phosphates.

Sales del ácido phosphórico.

Combinaciones del ácido phosphórico con las bases.

Proto-phosphato de si-	Phosphato de silice.
— de zirconio. — de aluminio.	— de zircona. — de alúmina.
Sobre-proto-phosphato de aluminio	S— acido de aramina
Proto - phosphato de	}— de yttria.
— de magnesio.	— de magnesia.
— de magnesio y ammoniaco	{ — ammoniaco-magnesiano.
	Tierra de huesos. — animal.
de calcio	— animal. Chrysolitha. Apatita. Phanchate do cal
	CPhosphato de cal

Nomenclatura actual. Nomenclatura antigua.

Sobre-proto-phospha- COvi-phosphate de sal
Sobre-proto-phospha-Oxi-phosphato de cal. to de calcio Phosphato ácido de cal. Proto-phosphato de cal.
Proto - phosphato de 3 - de stronciana. Sobre-proto-phosphato a Phosphato (1)
stroncio}— de stronciana.
de stroncio
Proto - phosphato de 2
Dallo . A . A . A
Sobre-proto-phosphato de bario} — ácido de barita. Deuto — phosphase
Deuto - phosphere 1 -
Deuto - phosphato de 3— neutro de sosa.
Sub - deuto - phosphato Sal admirable perlada. de sodio Phosphato sobre-saturado de
Sobre-deuto-phosphato } — ácido de sosa.
Deuto-phosphato de so- dio y ammoniaco Sales fusibles de la orina. Phosphato de sosa y ammo- niaco.
Deuto - phosphato de Phosphato de potasa.
Sobre-deuto-phoenhare
Sobre-deuto-phosphato de potasio. Phosphato de ammo Ammo Ammo Ammo Ammo Ammo Ammo Ammo
I - I - I - I - I - I - I - I - I -
Phosphato ammoniacal.
Sub — de ammoniaco. sobre-saturado de ammoniaco.
Sobre — de emment.
Proto - phosphato de manganesa. de manganesa.
manganeso de manganesa.
Deuto - phosphato de zinc.
Sub-deuto phosphere 1 5
zinc

Nomenclatura antigua.

Proto - phosphato de ?	Phosphato azul de hierro.
hierro	
Deuto - phosphato de hierro.	— blanco de hierro.
Sobre-deuto-phosphato	
de hierro	acido de merro,
Drata phosphato de es.	
Proto-phosphato de es-	Phosphato de estaño.
— de arsénico.	— de arsénico.
Deuto - phosphato de	— de antimonio.
- y de protoxi-	Polyos de Tames
Proto-phosphato de u-	Phosphato de urano.
rano	
- de cobalto.	— de cobalto.
— — y de aluminio.	Azul de Thenard.
- de titano.	Phosphato de títano.
Deuto - phosphato de) l. 1
bismutho	— de pismutno.
Sobre-deuto-phosphato	
de bismutho	- ácido de bismutho.
Proto-phosphato de co-	
bre	— de cobre,
	— de nickel.
— de nickel. — de plomo.	- de plomo.
— de mercurio.	— de mercurio.
Calar mate phosphate	de mercario.
Sobre-proto-phosphato	ácido de mercurio.
de mercurio	<u> </u>
Deuto - phosphato de	de plata.
plata	} — Franças

Nomenclatura antigues.

Phosphitos.

Combinaciones del ácido phosphoroso con las bases.

magnesio	to de magnesia.
momacar.	oniaco-magnesiano.
— — de calcio. — de ca	al.
Sobre-proto-phosphito } — ácido de calcio	
Proto - phosphito de Phosphi	to de stronciana.
— — de bario. — de b	arvta.
Sobre-proto-phosphito de bario	•
de bario = acide	o de baryta,
Deuto-phosphito de so-	sa.
— de potasio. — de po	otasa
Phosphito de ammonia de a	mmoniaco,

N. B. Hasta ahora se han estudiado muy poco los phosphitos metálicos.

§. V. AZUFRE,

El azufre se ha considerado hasta ahora como cuerpo simple: no nos detendremos en hablar mucho de él, porque ya lo han hecho otros muchos, y porque es bastante conocido: baste decir que su peso específico es de 1,000. Que es inalterable al aire, é insoluble en el agua. Se halla con mucha abundancia en la na-

turaleza: unas veces se encuentra puro; otras formando piritas &c. Los animales y los vegetales contienen tambien alguna porcion de él, aunque pequeña.

El azufre se combina con el hydrógeno, el carbono, el phósphoro, el azoe, el chloro, el iodo y todos los metales, excepto el oro: de sus combinaciones resultan cuerpos nuevos, cuyos nombres vamos á dár,

El oxígeno tiene mucha afinidad con el azufre, y se combina con él en diferentes proporciones. Forma el ácido sulfúrico en la proporcion de 46, 13 sobre 53,87 de azufre; y el ácido sulfuroso en la de 33,61 de oxígeno sobre 66,39 de azufre. Algunos químicos han reconocido un óxido de azufre; pero no está generalmente admitido este nuevo producto.

Nomenclatura actual,

Nomenclatura antigua.

Azufre. Azufre sublimado.

- é hydrógeno....,
- phosphorado.
- corburado.
- y chloro.
- y iodo. azoado.

- Azufre. Flores de azufre.
- V. SHydruro de azufre. Acido hydro-sulfúrico.
- V. Phosphuro de azufre.
- carburo de azufre.
- chloruro de azufre.
- ioduro de azufre.
- gas azoe sulfurado.

Nomenclatura antigua.

Combinaciones ácidas del azufre con el hydrógeno y el oxígeno.

Ayre fétido. Gas hepático. Acido hydro-sulfúrico. - inflamable sulfurado. hydrógeno sulfurado. Acido hydro-thiónico. Espíritu de vitriolo. Aceyte de vitriolo. - sulfúrico. Acido del azufre. - vitriólico. Espíritu de azufre por campana. · sulfuroso. . Acido vitriólico flogisticado. - volátil. sulfuroso volátil.

Sulfuros. Combinaciones del azufre con los cuerpos combustibles simples. Sulfuro de potasio. - de sodio. - de manganeso. - de zinc. - de hierro. Pyrita marcial, Per-sulfuro de hierro. Oro musivo. – de estaño... Oxido de estaño hydro-sulfurado. Oropimente. Rejalgar. Sulfuro de arsénico. Sulfuro de arsénico amarillo y rojo.

Nomenclatura actual.	Nomenclatura antigua.
Sulfuro de molybdeno.	•
— de antimonio.	Antimonio crudo nativo.
- de antimonio arse-	Iman arsenical.
III Cauo	
Sub-sulfuro de antimo-	
nio	Oxido de antimonio vidrioso.
Sulfuro de cobalto.	•
— de bismutho. — de cobre.	Pyrita de cobre.
— de plomo.	Sulfuro artificial de plomo.
•	Galena.
Per-sulfuro de plomo	Alquifoux.
Sub-sulfuro de mercu-	
rio	— de mercurio.
	Cinabrio,
Per-sulfuro de mercu-	
rio	Sulfuro de mercurio.
do plata	Coxidado rojo. Blanckmal.
— de plata. — de paladio.	piancamai.
— de rhodio.	•
— de platina.	
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
Oxi-sulfuros	(Mr. Gay-Lussac).
Combinaciones triples d metal ; ó binarias	e oxigeno, de azufre y de un de azufre y de un óxido.
Protoxi-sulfuro de mag-	Sulfuro de magnesia.
nesio	Sulturo de magnesia.
— — de calcio	Higado de azufre calizo. Sulfuro de cal.
— de stroncio.	— de stronciana.
	f Hígado de azufre barótico.
—— de bario	Sulfuro de baryta.
- de manganeso.	Hydro-sulfuro de manganesa.
•	C

Nomenclatura actual. Nomenclatura antigua.

hierro	Hydro-sulfuro de hierro.
Deutoxi-sulfuro de so-	CHígados alcalinos.
dio	Sulfuro de sosa.
	Hígado de azufrê.
- de potasio	Sulfura da matada
— de zinc oxige-	
nado	de zinc.
— de estaño oxige-	January.
nado	de estano.
, in the second second	Polvos de los Cartujos.
	Kermes mineral.
	Oxido de antimonio sulfura-
	do rojo.
Sub-deutoxi-sulfuro de	— hydro-sulfuro de antimo-
antimonio	nio.
	Sub-hydro-sulfuro de anti-
i	monio.
	Oxido de antimonio hydro-
	sulfurado moreno.
· 'I	Azufre dorado de antimonio.
5.3.4	- hydrogenado de antimo-
Per-deutoxi-sulfuro de	nio.
antimonio	Oxido de antimonio hydro-
	sulfurado anaranjado.
D	— — sulfurado anaranjado.
Deutoxi-sulturo de bis-	Hydro-sulfuro de bismutho.
mutno	
— de cobre.	— de cobre.
- de plata	— de plata.
•	*****

Nomenclatura antigua.

Hydro-sulfatos. Hydro-sulfuros. Combinaciones del ácido hydro-sulfúrico con las bases. Hydro-sulfato de cyanógeno (Mr. Gay-Lussac). Proto-hydro-sulfato de Hydro-sulfuro de magnesia. magnesio..... - — de calcio. — de cal. — de stroncio. - de stronciana. - --- de bario. — de baryta. Deuto-hydro-sulfato de }_ de sosa. sodio..... - — de potasio. — de potasa. Hydro-sulfato de am-Licor fumante de Boyle.
Hydro - sulfuro de ammomoniaco..... Hydro-sulfatos Hydro-sulfuros sulfurados. sulfurados: -Combinaciones de los hydro-sulfatos con el azufre. Hydro-sulfato sulfurado de cyanógeno. Proto-hydro sulfat. sul- S Hydro-sulfuro sulfurado de furado de magnesio. 2 magnesia. - — de calcio. - de cal. - — de stroncio. – — de stronciana. — — de baryta. — — de bario. Deuto - hydro - sulfato 3 sulfurado de sodio. S – — de sosa. — de potasio. — de potasa. Hydro-sulfato sulfura- 2 -- de ammoniaco. do de ammoniaco.. 5

Nomenclatura antigua.

Sulfatos.

Combinaciones del ácido sulfúrico con las bases.

Proto - sulfato de zir- Sulfato de zircona.
— de aluminio. — de alúmina.
Sobre-proto-sulfato de } — ácido de alúmina.
Proto-sulfato de yttrio. — de yttria.
— de glucinio. — de glucina.
Sal cathártica amarga.
— de Seydschutz.
— de Seydlitz.
— de magnesio (— de Epsom.
— del canal.
Vitriolo magnesiano.
Sulfato de magnesia.
(Yeso.
/ Espejo de asno.
Selenita.
Vitriolo de cal.
— calizo.
Sulfato de cal.
— de stroncio. — de stronciana.
Spatho pesado.
— — de bario Vitriolo pesado.
L Sulfato de baryta.
(Sal admirable de Glauber.
Deuto-sulfato de sodio. Vitriolo de sosa.
(Sulfato de sosa.
y de ammo-} _ ammoniacal.
maco
Sobre-deuto-sulfato de } — ácido de sosa.
sodio

Nomenclatura actual. Nomenclatura antigua.

	Sal policente de Glacce
` {	Sal policresta de Glasser.
D	Arcano duplicado.
Deuto-sulfato de pota-	Sai de duodus.
sio	Tártaro vitriolado.
· ·	Vitriolo de potasa.
	· Sulfato de potasa.
Sobre-deuto-sulfato de ?	Sulfato ácido de potasa.
potasio	Sunato acido de potasa.
Deuto-sulfato de pota-?	de meters emmanicasi
sio y ammoniaco	— de potasa ammoniacal.
Sobre-proto-sulfato de	Alumbre.
aluminio, de ammo-	Sulfato ácido de alúmina,
niaco, y deutóxido	de potasa y de ammo-
de potasio	niaco
de potable	Sal secreta de Glauber.
Sulfato de ammoniaco.	
Bullato de ammoniaco.	Vitriolo ammoniacal.
Proto-sulfato de mangan.	
Proto-sunato de mangan.	Sulfato de manganesa.
	Caparrosa blança.
- 10	Vitriolo blanco de Goslard.
Deuto sulfato de zinc.	Vitriolo blanco.
·	— de zinc.
	Sulfato de zinc.
•	Caparrosa verde.
	Vitriolo verde.
Proto-sulfato de hierro.	— marcial.
	— de hierro.
	Sulfato de hierro.
Deuto-sulfato de hierro.	- de hierro oxidado rojo.
Proto-sulfato de estaño.	— de estaño.
— de arsénico.	- de arsénico.
— de molybdeno.	— de molybdena.
— de mory bacho. — de chromo.	— de chromo.
— de columbio.	— de columbio.
Danta cultura da anti-	and the continuors.
Dento-siniato de auti-	de antimonio neutro.
monio	3

	. 1
Nomenclatura actual.	Nomenclatura antigua.
antimonio	Sulfato de antimonio con ex- ceso de base.
Sobre-deuto-sulfato de antimonio	— ácido de antimonio.
Proto-sulfato de urano. Deuto-sulfato de urano. — de cerio.	— de urano al minimum. — de urano al maximum. — de cerio.
— — de cobalto.	— de cobalto.
— — y de potasio. — — de títano. — — de bismutho.	 doble de potasa y cobalto. de títano.
Sobre-deuto-sulfato de	— de bismutho. — ácido de bismutho.
bismuthoDeuto-sulfato de cobre.	— de cobre neutro.
Sub-deuto-sulfato de cobre	
	Vitriolo de Chypre. — azul.
Sobre-deuto-sulfato de cobre	— de cobre ó de Venus. Caparrosa azul.
Drote mifeta la salla s	Sulfato ácido de cobre.
Proto-sulfato de tellu-	de telluro.
— — de nickel. — — y de deutoxi-	— de nickel.
do de potasio	— y de potasa.
Deuto-sulfat. de plomo. Sub-deuto-sulfato de	— neutro de plomo.
plomoSobre-deuto-sulfato de plomo	- con exceso de base.
plomo	- ácido de plomo.
curio	Sulfato neutro de mercurio. Esta sal puede existir con ex- ceso de ácido ó de base.
Sobre-deuto-sulfato de	- ácido de mercurio.

Nemenclatura antigua.

Sub-deuto-sulfato de mercurio	Turbith mineral. Oxido de mercurio amarillo. Sulfato de mercurio con ex- ceso de base.
Deuto-sulfato de mer- curio ammoniacal. Proto-sulfato de osmio. Deuto-sulfato de plata. Proto-sulfato de palla- dio	— de osmio. — de plata. — de palladio. — de rhodio — de platina. — de oro.

Sulfitos.

Combinaciones del ácido sulfuroso con las bases.

Proto-sulfito de alumi-	Sulfito de alúmina.
— — de magnesio.	- de magnesia
— — y de ammo-	— ammoniaco-magnesiano.
— — de calcio.	— de cal.
— — de bario.	- de baryta.
Deuto-sulfito de sodio.	- de sosa.
	Sal sulfurosa de Sthal. Sulfito de potasa.
Sulfito de ammoniaco.	— de ammoniaco.
Proto-sulfito de man-	— de manganesa.
Deuto-sulfito de zinc.	— de zinc.
Proto-sulfito de hierro.	— de hierro.
— — de estaño.	— de estaño.

Nomenclatura antigua.

Sulfitos sulfurados.

Combinaciones de los sulfitos con el azufre.

Proto-sulfito sulfurado de calcio	Sulfito sulfurado de cal.
— — de stroncio.	— de stronciana.
de bario.	— — de baryta.
Deuto-sulfito sulfurado de sodio	— — de sosa.
— — de potasio.	— de potasa.
Sulfito sulfurado de ammoniaco	— de ammoniaco.
Deuto-sulfito sulfurado de zinc	— de zinc.
Proto-sulfito sulfurado de hierro	— — de hierro.
de estaño.	— de estaño.
— — de cobre.	— de cobre.

S. VI. CHLORO.

La primera consideracion que se ha hecho del ácido muriático oxigenado como cuerpo simple se la debemos á GAY-LUSSAC y THENARD: estos sabios hicieron muchos experimentos que confirmaron su opinion, y bien pronto todos los químicos fueron de su dictámen: á este nuevo cuerpo simple se llama en Francia chloro, y en Inglaterra chlorino, segun el dictámen de Davy; por consecuencia el ácido muriático ha debido llamarse ácido hydro-chlórico.

Se le ha dado este nombre, derivado del griego, por el hermoso color amarillo que tiene. No se puede obtener mas que en estado de gas: es de un olor muy fuerte y sofocante; se disuelve en el agua; y en este estado se ha llamado ácido muriático oxigenado. Luego que se conoció su radical, ó por mejor decir, su naturaleza, se han apreciado mejor sus combinaciones; y las hipótesis por las que se explicaban sus fenómenos, por muy seductoras que parecian, se han destruido con la antorcha de la experiencia, que nos ha puesto en estado de juzgar mejor de sus nuevos productos.

Segun las diferentes combinaciones de que es susceptible el chloro, nos hemos visto precisados á considerarle unas veces como cuerpo comburente, y otras como combustible. Y, como hemos ya dicho, combinado con el hydrógeno forma el ácido hydro-chlórico; con el oxígeno los ácidos chloroso y chlórico; con los meta-

· Nomenclatura antigua.

	Acido muriático oxi-azoado.
	Azoe oxi - muriatado (Mr.
Chloruro de azoe	Dulong).
	Azotano (Mr. Davy).
— de zirconio.	Muriato seco de zircona.
— de aluminio.	— seco de alúmina.
- de yttrio.	— id. de yttria.
— de glucinio.	— id de glucina.
— de magnesio.	— id. de magnesia.
	Sal marina caliza.
— de calcio	Muriato de cal.
— uc carcio:	2— de cal seco.
- de stroncio.	— de stronciana seco.
— de bario.	— de baryta id.
— de sodio.	— de sosa decrepitada.
- de potasio.	— de potasa seco.
- de manganeso.	— de manganésa id.
9	CSal marina de zinc.
— de zinc	Muriato de zinc.
	— de zinc seco.
— de hierro.	- de hierro seco.
4	[Licor fumante de Libavio.
	Manteca de estaño.
J	Muriato sobre-oxigenado de .
— de estaño	estaño.
	Deuto-muriato de estaño.
	- hydro-chlorato de estaño.
•	Manteca de arsénico.
1	Muriato sublimado de arsé-
— de arsénico	nico.
	- sobre oxigenado de arsé-
,	nico.
- de molybdeno.	— de molybdena.
•	•

Nomenclatura actual. Nomenclatura antigua.

_	
	Manteca de antimonio. Muriato de antimonio fu- mante.
Chloruro de antimonio.	 — sobre-oxigenado de antimonio. Deuto-muriato de antimonio. — hydro-chlorato de antimonio. Monio. Antimonano (Mr. Davy).
•	Muriato seco de urano.
— de urano.	
— de cerio.	— id de cerio.
de cobalto.	— id de cobalto.
- de títano.	— id. de títano.
•	Manteca de bismutho.
— de bismutho	Muriato sublimado de bis-
— de bishiutho	mutho.
. •	— sobre oxigenado de id.
— de cobre.	— seco de cobre.
- de telluro.	— id. de telluro.
— de nickel.	- id. de nickel.
	COxi-muriato de plomo.
— de plomo	Muriato de plomo.
	/Aquila alba.
	Calomelas.
•	Panacea mercurial.
_	Sublimado dulce.
Sub-chloruro de mer-	Muriato de mercurio dulce.
curio	Sub-muriato de mercurio
,	dulce.
	Proto-hydro-chlorato de mer-
	curio dulce.
•	4 CMTVA morreal

Nomenclatura actual. Nomenclatura antigua.

•	Sublimado corrosivo.
	Muriato de mercurio corro-
~	sivo.
Per-chloruro de mercu-	— — oxidado rojo.
	⟨ — — sobre-oxigenado.
rio	Oxi-muriato de mercurio.
	Deuto-muriato de mercurio.
	- hydro-chlorato de mer-
	\ curio.
· .	Luna córnea.
Cincin and Francisco	Plata córnea.
	CMuriato de plata.
— de palladio.	— de palladio seco.
— de rhodio.	— de rhodio id.
	Oxi-muriato de platina.
us pistiness correct	Muriato seco de platina.
de oro	Oxi-muriato de oro.
	Muriato seco de oro.
— de iridio.	- seco de iridio.
•	• • • • •

Oxi-chloruros.

Combinaciones del chloro con los óxidos metálicos.

Protoxi - chloruro circonio	de }Chloruro de circona.
- de aluminio.	— de alúmina.
— — de yttrio.	— de yttria.
- de glucinio.	— de glucina.
- de magnesio.	— de magnesia.
— de calcio.	
— — de stroncio.	— de stronciana.
— — de bario.	— de baryta.
Deutoxi - chloruro	de 7 de sosa
20010	7
- de potasio.	- de potasa.

Deutoxi - chloruro de zinc	Chloruro de zinc oxigena- do. — de hierro oxigenado. — de plomo oxigenado.	
Chloratos.	Muriatos sobre-oxigenados.	
Combinaciones del ácido chlórico con las bases.		
Proto-chlorato de circonio	 de alúmina. de yttria. de glucina. de mágnesia. de cal. de stronciana. de baryta. Ade sosa. Muriato sobre-oxigenado de potasa.	
Chlorato de ammoniaco	Chlorato de potasa. — de ammoniaco.	
Deuto-chlorato de zinc.	— de zinc.	
Sub-deuto-chlorato de zinc Deuto-chlorato de hier-ro	base.	
— — de cerio.	— de cerio.	
— de plomo.	— de plomo.	
Proto-chlorato de mer- curio	3— de merenzo az manmana	
Deuto-chlorato de mer- curio	}— de mercurio al maximum.	
— — de plata,	- de plata.	

Nomenclatura antigua.

Hydro-chloratos.

Muriatos.

Combinaciones del ácido hydro-chlórico con las bases.

Combinations at acras	myaro-cimorico con igs bases.
Proto-hydro-chlorato de zirconio	~
— — de aluminio.	— de alúmina.
— de yttrio.	— de yttria.
— de glucinio.	— de glucina.
— — de magnesio.	— de magnesia.
— de magnesio y de ammoniaco	- ammoniaco-magnesiano.
· ·	Sal marina de cal.
— de calcio	Agua madre de la sal marina.
`	Muriato líquido de cal.
— de stroncio.	— de stronciana.
- de bario.	- de baryta.
,	Sal marina.
Deuto-hydro chlorato	
de sodio	— de cocina.
de soulo	
•	Muriato de sosa cristalizado.
, , ,	Sal febrifuga de Sylvio.
— — de potasio	Muriato de potasa.
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	Potassano (Mr. Davy).
Hydro-chlorato de am-	Salmiac.
moniaco	Sal ammoniaco.
momaco	Muriato de ammoniaco.
Proto-hydro-chlorato? de manganeso	
Deuto-hydro-chlorato de zinc	— de zinc.
Sub-deuto-hydro-chlo- rato de zinc	— de zinc con exceso de base.
Proto - hydro - chlorato de hierro	— de hierro oxidulado.
Deuto- hydro- chlorato de hierro	De hierro oxidado,

Nomenclatura actual. Nomenclatura antigua.

,
Proto-hydro-chlorato Muriato de estaño al mini-
de estaño mum.
y de ammoniaco de estaño ammoniacal
Deuto-hydro - chlorato -
de estado - > ue estado al maximum.
Proto - hydro- chlorato 2
Proto - hydro- chlorato de arsénico.
— de molybdeno. — de molybdene
—— de chromo. — de chromo
— de columbio. — de columbio.
— de antimonio. — de antimonio.
Deuto-hydro-chlorato
de titano}— de titano.
— de cerio. — de cerio.
Proto - hydro - chlorato ?
do coboleo 2 ue coballo
Deuto- hydro-chlorato de urano.
— de bismutho. — de bismutho.
Proto-hydro-chlorato } — de cobre oxidulado.
Deuto-hydro-chlorato }— de cobre oxidado.
Proto-hydro-chlorato }— de telluro.
de telluro
Deuto-hydro-chlorato de nickel. de nickel.
de nickel.
Proto-hydro-chlorato de plomo. Sub proto hydro-chlorato
Sub-proto by dec oblace
Sub-proto-hydro-chlo- — de plomo con exceso de
Proto-hydro-chlorato
de palladio
Sobre - proto - hydro-
chlorato de palladio } — ácido de palladio ammo-
y ammoniaco niacal.
A THE PERSON OF

Nomenclatura antigua.

Sub-proto-hydro-chlo- rato de palladio y ammoniaco)-
Proto - hidro - chlorato de rhodio.	
Sobre - proto - hydro- chlorato de rhodio y ammoniaco} — ácido de rhodio ammo niacal.) -
Sub-proto-hydro chlo- rato de rhodio y ammoniaco de rhodio ammoniaca con exceso de base.	I
Deuto-hydro-chlorato } — de platina.	
Proto-hydro-chlorato Sal regalina de oro. de oro Muriato de oro.	
— de iridio. — de iridio.	

§. VII. IoDo.

El iodo es un cuerpo simple descubierto en el año de 1811 por Mr. Courtois en las aguas madres de Varech. Cuando se le sublima tiene la forma ó figura de láminas rhomboidales, ó de octaedros prolongados: su vapor es de color de violeta, de donde se le dió el nombre de iodo, sacado del griego; es de color gris que tira á azul; de un olor semejante al del chloro; se volatiliza á los 175º de REAUMUR. Su peso específico es de 4,046.

Se combina con el oxígeno, y forma el ácido iódico: con el hydrógeno constituye el ácido hydriódico. Sus combinaciones con muchos cuerpos

combustibles metálicos y no metálicos tienen el nombre de ioduros.

Las combinaciones del iodo son casi como las del chloro. VAUQUELIN, GAY-LUSSAC, CLEMENT, DAVY, COURTOIS, PELLETIER, GAULTHIER de CLAUBRY y COLIN han estudiado muy particularmente esta sustancia.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Iodo (Mr. Gay-Lussac). (Iodino Mr. Davy.)

Combinaciones ácidas del iodo con el hydrógeno y el oxígeno.

Acido iódico.

Oxiodino (Mr. Davy).

Véase Chloruro de iodo.

Iodo fulminante.

— hydriódico.

Ioduros.

Combinaciones del iodo con los cuerpos combustibles simples.

Ioduro de phósphoro.

- de azufre.
- de chloro.
- de azoe.
- de magnesio.
- de calcio.
- de stroncio.
- de bario.
- de sodio.
- de potasio.
- de ammoniaço.

Per-ioduro de ammoniaco. Sub-ioduro de ammoniaco.

Nomenclatura antigua. Nomenclatura actual. Ioduro de zinc. - de hierro. - de estaño. - de molybdeno. - de chromo. - de túngsteno. - de columbio. - de antimonio. - de urano. - de titano. - de bismutho. - de cobre. - de plomo. - de mercurio. Per-ioduro de mercu- Combinacion amarilla de mercurio y ioda Sub-ioduro de mercu- Combinacion roja de mercurio y iodo. Ioduro de plata. - de palladio. - de rhodio. Su existencia es dudosa. - de platino.

Iodatos.

Oxiodos (Mr. Davy).

Combinaciones del ácido iódico con las bases.

Proto-iodato de zirco-	}Iodato de zircona.
- de yttrio.	- de yttria.
— de glucinio.	— de glucina.
— — de magnesio.	- de magnesia.
— de calcio.	- de cal.
- de stroncio.	- de stronciana.
- de bario.	- de baryta.
Demo-jodato de sodio.	- de sosa.

Nomenclatura antigua.

Deuto-jodato de nota- (lodato de potasa.
Deuto-iodato de pota- Oxi-potasáno (Mr.
) pointaino (1/2/,
Oxiodo de potasa. J Davy.)
Iodato de ammoniaco. Iodato de ammoniaco.
Proto-iodato de man- lodato de manganesa.
ganeso J-outto de mangantes.
Deuto-iodato de zinc. — de zinc.
Proto-iodato de hierro. — de hierro.
— de molybdeno. — de molybdena.
— de chromo. — de chromo.
— de columbio. — de columbio.
— de antimonio. — de antimonio.
Deuto-iodato de urano. — de urano.
Proto-iodato de cobalto. — de cobalto.
Deuto-iodato de titano. — de titano.
—— de bismutho. —— de bismutho.
— de cobre. — de cobre.
Proto-iodato de telluro. — de telluro.
Deuto-iodato de nickel. — de nickel.
Proto-iodato de plomo. — de plomo.
— de mercurio. — neutro de mercurio.
Sobre proto - iodato de 7
mercurio
Sub-proto-iodato de ç- de mercurio con exceso
mercurio de base.
Deuto indato de plata de plata
Proto-iodato de palla- dio}— de palladio.
dio } de palladio.
— de rhodio. — de rhodio.
Deuto-iodato de plati-
— de oro. — de oro.

Proto-hydriodato de zir-> --

Nomenclatura antigua.

Iodatos iodurados.

Combinaciones de los iodatos con el iodo.

No existen.

Hydriodatos.

Asi se llaman las combinaciones del ácido hydriódico con las bases.

22010 11941104410 40 -111	Hydriodato de zircona.
COMO	•
de yttrio.	— de yttria.
— — de glucinio.	— de glucina.
— — de magnesio.	— de magnesia.
— — de calcio.	— de cal.
— — de stroncio.	— de stronciana.
de bario.	— de barvia
Deuto - hydriodato de 3	ac sury cur,
sodio	— de sosa.
— de potasio.	— de potasa.
	- uc potasa.
Hydriodato de ammo-3	- de ammoniaco.
niaco	
Proto - hydriodato de ?	do man manas
manganeso	— de manganesa.
Deuto - hydriodato de 7	•
zinc	— de zinc.
Proto - hydriodato de 7	
hierro	— de hierro.
— de estaño.	— de estaño.
— — de molybdeno.	— de molybdena.
— — de chromo.	- de chromo.
— — de columbio.	— de columbio.
- de antimonio.	- de antimonio.
Deuto-hydriodato de a	
Deuto-hydriodato de	de urano.
urano	

Nomenciatuța actuai.	inomenciatura antigua.
Proto-hydriodato de cobalto.	Hydriodato de cobalto.
Deuto-hydriodato de títano.	— de titano.
— — de bismutho.	— de bismutho.
— — de cobre.	— de cobre.
Proto-hydriodato de telluro.	- de telluro.
Deuto-hydriodat o de nickel.	- de nickel.
Proto-hydriodato de plomo.	- de plomo.
— de mercurio.	- de mercurio.
Deuto-hydriodato de plata.	- de plata.
Proto - hydriodato de palla-	
— — de rhodio.	- de rhodio.
Deuto-hydriodato deplatino.	— de platina.
— de oro	— de oro.

Hydriodatos iodurados.

Combinaciones de los hydriodatos con el iodo.

Proto-hydriodato iodurado	Hydriodato iodurado
de zirconio	de zircona.
— — de yttrio.	de yttria.
— — de glucinio.	— — de glucina.
— — de magnesio.	— de magnesia.
— — de calcio.	— — de cal.
— — de stroncio.	— de stronciana.
de bario.	— — de baryta.
Deuto - hydriodato iodurado de sodio	} de sosa.
— — de potasio.	— — de potasa.
Hydriodato iodurado de am- moniaco	
Proto - hydriodato iodurado de manganeso	de manganesa.
Deuto-hydriodato iodurado de zinc	} de zinc.

Nomenclatura actual.	Nomenclatura antigua.
Proto-hydriodato iodurado	
de hierro	de hierro.
de estaño.	— — de estaño.
— — de molybdeno.	— — de molybdená.
de chromo.	— — de chromo.
— — de columbio.	— — de columbio.
— — de antimonio.	— — de antimonio.
Deuto - hydriodato iodurado	} de urano.
de urano	. .
Proto-hydriodato iodurado de cobalto	} — de cobalto.
Deuto-hydriodato iodurado	
de títano	\ — de títano.
— — de bismutho.	— de bismutho.
- de cobre.	
	— — de cobre.
Proto-hydriodato iodurado de telluro	} }— de telluro.
Deuto-hydriodato iodurado	} de nickel.
de nickel	3
Proto-hydriodato iodurado	do mlomo
de plomo	}— de plomo.
— — de mercurio	— — de mercurio.
Deuto-hydriodate iodurado	
de plata	
Proto-hydriodato iodurado	ž
1 11 10	- de palladio.

de palladio.....

Deuto-hydriodato iodurado de platino.......

— de rhodio.

- — de oro.

– de palladio.

de rhodio.

de platina.

de oro.

S. VIII. Azoz.

El azoe, palabra griega, que quiere decir impropio para la vida, es un gas permanente, sin color, invisible, muy elástico, de un olor particular, y de un peso específico, algo menor que el del ayre atmosférico; no sirve para la combustion, y todos los animales que se meten en su atmosfera perecen inmediatamente. El azoe y el oxígeno pueden considerarse como uno de aquellos grandes materiales que emplea continuamente la naturaleza para componer y descomponer los cuerpos. El azoe existe poco en los cuerpos inorgánicos; pero los organizados, y entre ellos especialmente los animales contienen mucho. Los experimentos de Lavoissier, Berthollet y otros célebres químicos contribuyeron mucho para darnos á conocer la naturaleza de este gas, cuya existencia apenas se habia sospechado antes de ellos.

El azoe se combina con muchos cuerpos combustibles simples, y forma con ellos compuestos mas ó menos permanentes: asi es que con el hydrógeno forma el ammoniaco; con el carbono el cyanógeno; con el phósphoro el gas azoe phosphorado; con el chloro el chloruro de azoe &c. Hasta ahora no conocemos sus combinaciones directas con los metales.

Se combina fácilmente con el oxígeno. El gas protóxido de azoe se forma de 63 partes de azoe y 37 de oxígeno; el deutóxido de azoe

de 43 de este y 57 de oxígeno; el ácido azooso ó nitroso consta de 30 partes de azoe y 70 de oxígeno; finalmente, el ácido azótico ó nítrico proviene de la union íntima de 20 partes de azoe, y 80 de oxígeno.

Nomenclatura actual.	Nomenclatura antigu
	Ayre viciado.
•	Mofeta atmosférica.
A	Gas phlogisticado.
Azoe	Septono.
	Alcalígeno.
	Nitrógeno.
Azoe hydrogenado.	Véase Ammoniaco.
— carbonado.	V. Cyanógeno.
- phosphorado.	
— sulfurado.	
— y chloro.	V. Chloruro de azoe.
- y iodo.	\mathcal{V} . Ioduro de azoe.
- carbono y chloro.	V. Acido chloro-cyánico.
— — é hydrógeno.	V. Acido-hydro-cyánico.

Azoturos.

Combinaciones sólidas del azoe con los cuerpos combustibles simples.

Azoturo de carbono.

Combinaciones del azoe con el oxígeno.

Protóxido de azoe....

Gas nitroso dephlogisticado.

— óxido de septono.

Oxido gaseoso de nitrógeno.

Gas óxido de azoe.

— oxídulo de azoe.

Nomenclatura antigua.

Nomenclatura actual. Efluvio nitroso. Gas nitroso. Deutóxido de azoe.. d Oxido nítrico. Acido nitroso. Acido nitroso. Agua fuerte. Espíritu de nitro. - nítrico... (Oxi-septónico. Ayre atmosphérico. Ayre atmosphérico. Nitros, Oxi-septonatos. Nitratos. Combinaciones del ácido nítrico con las bases. Proto-nitrato de circo-Nitrato de zircona. Alumbre nitroso. Nitro arcilloso. — — de aluminio. L Nitrato de alúmina. Nitrato'de yttria. 🗕 — de yttrio. 🗵 - de glucina. - — de glucinio. Nitro de magnesia. - magnesiano. 🗕 ---- de magnesio. 🗸 Nitrato de magnesia. Agua madre del nitro. Nitro calizo. de calcio. Nitrato de cal. - de stronciana. - de stroncio. (Nitro de tierra pesada. - barótico. de bario... (Nitrato de baryta. Nitro cuadrangular. - cúbico. Deuto-nitrato de sodio. _ rhomboidal. Nitrato de sosa. Nitro. de potasio L Nitrato de potasa.

Nomenclatura antigua.

Deuto-nitrato de pota- sa fundido	Nitrato de potasa fundido
Nitrato de ammoniaco.	Sal ammoniacal nitrosa. Nitro ammoniacal. — inflamable. Nitrato de ammoniaco.
Proto-nitrato de man-	- de manganesa oxidaracao
Deuto-nitrato de man- ganeso	dado.
— — de zinc	Nitro de zinc. Nitrato de zinc.
Proto-nitrato de hierro.	Nitrato de hierro al minimum. Nitro marcial.
Deuto-nitrato de hier-	— de hierro. Nitrato de hierro al masi-
•	L mum
Proto-nitrato de estaño.	mum. — de estaño al minimum.
Proto-nitrato de estaño. Deuto-nitrato de estaño.	— de estaño al minimum.
Deuto-nitrato de esta- ño Proto-nitrato de arsé-	— de estaño al minimum. }— — al maximum. {Nitro de arsénico.
Deuto-nitrato de esta- ño	— de estaño al minimum. — al maximum. Nitro de arsénico. Nitrato de arsénico.
Deuto-nitrato de esta- ño	— de estaño al minimum. — al maximum. Nitro de arsénico. Nitrato de arsénico.
Deuto-nitrato de esta- nico Proto-nitrato de arsé- nico — de chromo. — de columbio.	— de estaño al minimum. }—— al maximum. Nitro de arsénico. Nitrato de arsénico. — de chromo. — de columbio.
Deuto-nitrato de esta- nico	— de estaño al minimum. }— — al maximum. Nitro de arsénico. Nitrato de arsénico. — de chromo. — de columbio. (Nitro de antimonio.
Deuto-nitrato de esta- nico — de chromo. — de columbio. Deuto-nitrato de anti- monio Proto-nitrato de urano.	— de estaño al minimum. — al maximum. Nitro de arsénico. Nitrato de arsénico. — de chromo. — de columbio. Nitro de antimonio. Nitrato de antimonio. — de urano.
Deuto-nitrato de esta- fio	— de estaño al minimum. - al maximum. Nitro de arsénico. Nitrato de arsénico. de chromo. de columbio. Nitro de antimonio. Nitrato de antimonio. de urano. de cerio al minimum.
Deuto-nitrato de esta- nico	— de estaño al minimum. — al maximum. Nitro de arsénico. Nitrato de arsénico. — de columbio. Nitro de antimonio. Nitrato de antimonio. — de urano. — de cerio al minimum.
Deuto-nitrato de esta- nico	— de estaño al minimum. — al maximum. Nitro de arsénico. Nitrato de arsénico. — de columbio. Nitro de antimonio. Nitrato de antimonio. — de urano. — de cerio al minimum.
Deuto-nitrato de esta- fio	— de estaño al minimum. — al maximum. Nitro de arsénico. Nitrato de arsénico. — de columbio. Nitro de antimonio. Nitrato de antimonio. — de urano. — de cerio al minimum.
Deuto-nitrato de esta- nico — de chromo. — de columbio. Deuto-nitrato de anti- monio Proto-nitrato de urano. — de cerio. Deuto-nitrato de cerio. Proto-nitrato de cobal- to	— de estaño al minimum. — al maximum. Nitro de arsénico. Nitrato de arsénico. — de chromo. — de columbio. Nitro de antimonio. Nitrato de antimonio. — de urano. — de cerio al minimum. — de cobalto. — de títano.

Nomenclatura actual.	Nomenclatura antigua.
Sobre-deuto-nitrato de j	Nitrato ácido de bismutho.
Sub - deuto - nitrato de bismutho	-Blanco de afeite. — de perla. Magisterio de bismutho. Nitrato de bismutho con ex- ceso de base.
Deuto-nitrato de cobre.	Nitro de cobre. Nitrato de cobre.
cobre	de cobre con exceso de base.
Proto-nitrato de telluro. — de nickel.	de nickel
——— y de ammo-	— — ammoniacal. Nitro de saturno.
Proto-nitrato de plomo.	
Deuto-nitrato de plomo.	— de plomo al maximum. }— de mercurio al minimum.
curio	Nitro mercurial.
Deuto-nitrato de mer-	— de mercurio. Nitrato de mercurio al maxi- mum.
	Estas dos sales tienen tam- bien exceso de base.
Proto-nitrato de plata.	Nitrato de plata al minimum. Cristales de luna.
Deuto-nitrato de plata.	Nitro lunar. — de plata. Nitrato de plata al <i>maximum</i> .
Deuto-nitrato de plata fundido	Piedra infernal.
Proto-nitrato de palla-	— de palladio.

Nomenclatura antigua.

Nitritos.

Combinaciones del ácido nitroso con las bases.

Proto-nitrito de alumi- Nitrito de alúmina. nio.... — — de magnesio. — — de calcio. — de magnesia. - de cal. — de stroncio. – de stronciana. - de bario. - de baryta. Deuto-nitrito de sodio. - de sosa. — de potasio. - de potasa. - de cobre. - de cobre. — — de mercurio. - de mercurio.

§. IX. FLUORO.

Todo lo que sabemos acerca del radical del ácido fluórico lo debemos á la pila de Volta. Mr. Davy, que fue el primero que hizo ensayos, y sometió á ella esta sustancia, observó que este cuerpo tenia mucha tendencia á pomerse en estado de gas. La mucha atraccion que tiene el fluoro con los cuerpos metálicos y el hydrógeno impide que podamos hacer los experimentos necesarios para conocerle bien.

Por los que se han hecho hasta hora con él y sus combinaciones parece bastante probado que el hydrógeno es el principio acidificante ó acidificado en el ácido fluórico: por esta razon se llama ácido hydro-fluórico.

Mr. DAVY piensa que los fluatos no son la combinacion del ácido fluórico con los óxidos metálicos sino compuestos binarios de fluoro y de metales ú óxidos, por cuya razon dice que deben mudarse sus nombres. Pero hasta que ulteriores experimentos hagan adoptar esta mutacion, nosotros llamaremos hydro-fluatos á lo que se llama fluatos.

Combinaciones del fluoro con el hydrógeno.

Hydro-fluatos.

Fluatos.

Combinaciones del ácido hydro-fluórico con las bases.

Proto - hydro-fluato de Sas fluórico siliceado.
Fluato de silice. Puede existir con exceso de base.

- de aluminio.
Fluor arcillas páthica.
Fluato de alúmina.

Nomenclatura actual. Nomenclatura antigua.

•	
	Magnesia fluorada.
Proto-hydro-fluato de	
magnesio	Fluor magnesiano.
	LFluato de magnesia.
	Spatho fluor.
	- vidrioso.
do solais	— cúbico.
— — de calcio	— phosphórico.
•	Fluor spáthico.
· \	Fluato de cal.
— — de stroncio.	— de stronciana.
	Fluor pesado.
— — de bario	— barótico.
40 242	Fluato de baryta.
	Fluor de sosa.
Deuto-fluato de sodio.	Sosa spáthica.
Digitaliana de como.	Fluato de sosa.
1	Fluor tartaroso.
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	— de tártaro.
— de potasio	Tártaro spáthico.
•	Fluato de potasa.
	Sal ammoniacal spáthica.
Hydro-fluato de ammo-	Ammoniaco spáthico.
niaco	Spatho ammoniacal.
	Fluor ammoniacal.
Doctor budge doctor de	Fluato de ammoniaco.
Proto-hydro-fluato de	— de manganesa.
manganeso	,
Deuto-hydro-fluato de	}— de zinc.
zinc	,
— de hierro.	— de bierro.
— de estaño.	— de estaño.
Proto-hydro-fluato de	}— de arsénico.
arsénico) .
— — de molybdeno.	- de molybdena

— — de stroncio.

- — de potasio.

- ammoniaco.

- de bario.

— de deutóxido de 3— de sosa.

Nomenclatura antigua.

Deuto-hydro-fluato de antimonio	— de cobalto. — de urano.
Proto-hydro-fluato de cobre.	— de cobre.
— de nickel. — de plomo. Deute-hydro-fluato de ?	— de nickel. — de plomo.
mercurio	— mercurio. — de plata.
	To Landin
Hydro-fluo-boratos.	Fluo-boratos.
Hydro-fluo-boratos.	•
Hydro-fluo-boratos. Combinaciones del ácido de la dela dela dela dela dela dela del	Fluo-boratos. hydro-fluo-bórico con las base
Hydro-fluo-boratos. Combinaciones del ácido le Hydro-fluo-borato de protóxido de zirconio. Hydro-fluo-borato de protóxido de aluminio.	Fluo-boratos. hydro-fluo-bórico con las base. Fluo-borato de zirconia. Fluo-borato de alúmina.
Hydro-fluo-boratos. Combinaciones del ácido de la decido del decido de la decido del decido de la decido del decido de la decido del decido del decido de la decido del del	Fluo-boratos. hydro-fluo-bórico con las base. Fluo-borato de zirconia.

- de stronciana.

- de baryta.

de potasa.

de ammoniaco.

S. X. CTANÓGENO.

A GAY-LUSSAC debemos el descubrimiento de esta nueva sustancia: la ha llamado cyanógeno, palabra griega que quiere decir, azul, yo engendro. Es un fluido elástico permanente, de un olor tan vivo y penetrante que no se puede explicar. Es inflamable, y da una llama azulada, mezclada de color de púrpura. Su peso específico excede al del ayre, y aguanta un grado de calor bastante alto sin descomponerse; prueba cierta de la grande atraccion de sus dos principios componentes, el carbono y d azoe, en la proporcion de:

ı volumen de vapor de carbono. volumen de gas azoe.

De mas de medio siglo á esta parte habian trabajado y hecho las mayores indagaciones los químicos mas célebres para averiguar la naturaleza del ácido prúsico; pero nada habian conseguido.

En el año de 1752 el azul de Prusia ocupó toda la atencion del infatigable MACQUER; hizo muchos experimentos, y no consiguió un resultado satisfactorio. Este químico conoció muy bien la accion de la potasa sobre la ma-teria colorante del azul de Prusia; pero no pudo explicar, ni tampoco Geoffroy, que tam-bien trabajo mucho en esta materia, los fenómenos que observaba: el estado de los conocimientos químicos de aquel tiempo no eran suBERGMANN y GUYTON, que continuaron los trabajos é indagaciones de los anteriores; no obstante que llegaron á averiguar, y establecieron que el azul de Prusia debia su color á un ácido particular que Guyton llamó ácido prúsico. Scheele quiso contribuir tambien á la averiguacion de esta sustancia singular; hizo una serie de trabajos y experimentos que excedieron mucho á los de sus ilustres predecesores. En efecto, ya se empezó á sospechar algo sobre los principios constitutivos del azul de Prusia, y se conocieron mejor sus combinaciones: Scheele mismo llegó á componerle. Pero todo esto fue insuficiente: estaba reservado á un químico de nuestros dias descubrir su naturaleza y propiedades.

Los brillantes resultados de los trabajos de BERTHOLLET, PROUST y otros célebres químicos, el primero sobre el ácido prúsico, y el segundo sobre sus combinaciones con las bases, nos pusieron en estado de conocer como principios constitutivos del azul de Prusia al hydrógeno, carbono y azoe. CURANDAU llegó á reconocer un radical prúsico, á quien llamó prussiro, que era un combinado ternario de hydrógeno, carbono y azoe, de cuya union con el oxígeno resultaba, segun él, el ácido prúsico.

Todas estas teorías, aunque inventadas y anunciadas por hombres tan célebres, no dieron á conocer del todo el radical del ácido prúsico. En la memoria que Mr. GAY-LUSSAC leyó á la primera clase del Instituto no solamente le dió á conocer, sino que tambien nos enseñó sus propiedades tisicas y sus combinaciones con las diferentes bases.

El cyanógeno es soluble en el agua en la cantidad de 4½ veces su volúmen: el éther y el aceyte esencial de trementina no disuelven mucho mas que el agua; pero el alcohol disuelve hasta 23 veces su volúmen.

Enrojece la tintura de girasol; pero si se le volatiliza por medio del calor, vuelve la tintura á recobrar el color azul.

Combinado con el oxígeno forma el ácido cyánico, cuya existencia no hizo mas que sospecharla Mr. GAY-LUSSAC: con el hydrógeno forma el ácido hydro-cyánico, y con el chloro el ácido chloro-cyánico. Su combinacion con los metales forma cyanuros, y con los óxidos oxicianuros (1).

La mezcla del cyanógeno con el oxígeno en grandes cantidades produce una detonacion que puede ser muy arriesgada. Los productos de esta combinacion son, 1º azoe: 2º ácido carbónico.

El phósphoro, el azufre, el iodo no expe-

(1) Mr. Thenard dice que estas denominaciones no son conformes á los principios de la Nomenclatura, ni explican la naturaleza de los principios constitutivos de las sustancias que designan; por tanto deserria que se substituyesen por otras mas exactas, como las de azoe carbonado, ácidos azo-cárbico é hidrazo-cárbico, de azo-carbatos, y de hydrazo-carbatos, de azo-carburos, y de oxiazo-carburos.

rimentan alteracion alguna cuando se los volatiliza en este gas por medio del calor que puede dar una lampara de espíritu de vino: lo mismo sucede con el hydrógeno; y su mezcla con este gas, y la misma temperatura, expuesta á la accion reiterada de la chispa eléctrica tampoco experimenta mutacion.

El cobre, el oro y la platina no se combinan directamente con el cyanógeno; pero el hierro á la temperatura de un rojo casi blanco, le descompone casi todo: absorve su carbono; una parte se combina con él, y otra queda pegada á su superficie, mientras que el azoe se desprende casi puro. Este método analítico manifiesta claramente los principios constitutivos del cyanógeno.

Ademas de estas propiedades tiene las de descomponer los carbonatos, y neutralizar sus bases formando con ellas oxi-cyanuros. Este carácter reunido al de enrojecer los colores azules vegetales, le acerca mucho á la naturaleza de los ácidos propiamente llamados asi.

Las combinaciones del cyanógeno con los álcalis que acabamos de dar á conocer con el nombre de oxi-cyanuros no se disuelven en el agua como los chloruros alcalinos; pero si se echa en ellas un ácido, se forman 1.º ácido carbónico, 2.º ammoniaco, 3.º ácido hydrocyánico. Esta propiedad tan especial y notable de los cyanuros de óxidos es el carácter esencial que los distingue de los cyanuros metálicos que se disuelven en el agua, forman-

do con ella hydro-cyanatos á expensas de sus principios, y no desprendiéndose en este caso mas que ácido hydro-cyánico cuando en la solucion se echa un ácido. Tales son las propiedades mas generales del cyanógeno ó radical del ácido prúsico: por esta sucinta noticia se echa de ver cuanto interes presenta este nuevo producto, y cuanto puede ilustrar su descubrimiento acerca de los prusiatos.

Acido hydro-cyánico.

No tendriamos necesidad de hablar del ácido prúsico, si despues del descubrimiento de su radical no hubiese demostrado la experiencia que la mayor parte de nuestros prusiatos no son otra cosa que cyanuros de óxidos, y que los hydro-cyanatos solo existen en estado líquido, propiedad que los acerca mucho á la naturaleza de hydro-chloratos y de hydriodatos.

Mr. GAY-LUSSAC entra en detalles tan nuevos é interesantes sobre la naturaleza de este ácido, y sobre el juego que hacen sus combinaciones, que no nos pesará haberle dado á conocer.

El ácido hydro-cyánico, líquido, sin color, de un olor muy vivo, de un sabor fresco, y despues quemante, oculta bajo las engañosas exterioridades de un cuerpo suave é inocente todos los caractéres de un veneno violento; se congela á - 15°, cristaliza en fibras como el nitrato de ammoniaco, y el frio que produce para reducirse á vapor, aun á la temperatura

de 20 grados, es suficiente para congelarie. Se compone de

volúmen de vapor de carbono.

🕆 🛂 volúmen de gas azoe.

🛓 volúmen de gas hydrógeno.

O en peso:

Carbono ... 44,30.
Azoe ... 51,71.
Hydrógeno .. 3,90.

100,00.

.. Este ácido no puede conservarse mas que quince dias aunque el frascó en que se ponga esté herméticamente tapado. Sus principios entran en reaccion unos sobre otros de modo que el hydrógeno se combina con el azoe, y forma ammoniaco, que se une á una porcion de ácido no descompuesto, y da orígen al hydro-eyanato de ammoniaco, mientras que el carbono se une ó otra porcion de azoe, y forma una materia negra carbonosa, que es un verdadero azoturo de carbono. Segun Mr. GAY-Lussac, las propiedades acidificantes del ácido hydro-cyánico no pueden provenir del hydrógeno que por su naturaleza es muy alcalificante; mas bien provienen del carbono y del azoe: debemos pues considerar como un verdadero hydrácido, en el cual el carbono y el azoe reemplazan el chloro en el ácido hydro-chlórico; el iodo en el ácido hydriódico, y el azufre en el ácido hydro-sulfúrico.

Como el deutóxido de potasio á una tem-

peratura media descompone el ácido hydro-cyánico, es imposible obtener un hydro-cyanato de potasa cuando está en contacto este álcali con materias animales, á un calor rojo, como se habia creido siempre: este es un verdadero deutoxi-cyanuro de potasio.

Los hydro-cyanatos se descomponen por los ácidos mas débiles, y cuando estan privados de agua, aunque se los ponga á una temperatura muy alta, no pierden la propiedad de formar azul con las disoluciones de hierro; pero pasan al estado de cyanuros de óxidos. Si, al contrario, estas sales se exponen á la accion simultánea del ayre y del agua se descomponen, y pasan á carbonatos.

Ademas de las combinaciones binarias que forma el ácido hydro-cyánico con las bases, puede tambien formar sales triples; pero su existencia como hydro-cyanatos triples es algo particular. Muchos químicos en este caso han sido de opiniones opuestas: Mr. Gay-Lussac piensa que resultan de la combinacion de cyanuros con los hydro-cyanatos neutros, de donde se sigue que el hydro-cyanato de potasa y de hierro seria cyanuro de hierro é hydro-cyanato de potasa; lo mismo sucederia con la sal triple de base de plata &c. (1). Pero no siendo

⁽¹⁾ Mr. Porret * por una serie de nuevas indagaciones que ha hecho acerca de los prusiatos triples ha aclarado mucho su verdadera naturaleza. Por los muchos ensayos é

^{*} Anales de Químic. y Fisic. 10m. 1.

esto mas que una hipótesis, y esperando ulteriores descubrimientos y consecuencias sacadas de ellos, describiremos los prusiatos triples del mismo modo que se hallan en las obras de química, mudando solamente la denominación de prusiatos en la de hydro-cyanatos.

investigaciones en que se ha empleado, concluyó que estas sales no contienen ni ácido prúsico ni óxido de hierro por base, aunque se saquen estos principios por la descomposicion de ellas, y que estos productos de la descomposicion no son otra cosa que la combinación binaria

de un ácido particular y una base salificable.

Parece, segun Mr. Porret, que el óxido de hierro es susceptible de formar un ácido particular con los elementos del ácido prúsico, y que esta propiedad pueden tenerla tambien el azufre, el óxido de plata, y probablemente otros muchos óxidos metálicos, de lo cual resultarian ácidos de diferente naturaleza, y susceptibles de combíniarse con las bases salificables: este químico propone que deben llamarse ácidos chyázicos, ferruginosos, sulfurados, plateados &c., segun que el nnevo ácido se uniese con el óxido de hierro, el de plata ó el azufre &c. La palabra chyázico la deriva de las letras iniciales de los principios carbono, hydrógeno y azoe, á lo que afiade la terminacios ique; de lo cual se sigue que sus combinaciones salinas llevarian los nombres de chyazates ferruginosos, sulfurados, plateados &c. &c. &c. &c.

Nomenclatura actual. -- Nomenclatura antigua.

Combinaciones ácidas del cyanógeno con el oxígeno, el hydrógeno y el chloro.

Acido cyánico.

Existencia dudosa.

Nomenclatura antigua.

Acido-hydro-cyánico. Acido prúsico. - chloro-cyánico.

- prúsico oxigenado.

Cyanuros.

Combinaciones del cyanogeno con los cuerpos combustibles simples.

Cyanuro de sodio.

- de potasio.
- de mercurio.
- de plata.
- de platina.
- de ammoniaco.

Oxi-cyanuros, ó cyanuros de óxidos.

Combinaciones del cyanógeno con los óxidos metálicos.

Protoxi-cyanuro de a-	Cyanuro de alúmina.
- de magnesio.	- de magnesia.
	- de cal.
— — de stroncio.	- de stronciana.
— — de bario.	- de baryta.
- de bario hydro-	(— de baryta hydro-sulfa
sulfatado	tado.
- de bario sulfu-	— de baryta sulfurado.
rado	— de oaryta sunturaco.
— — de zinc,	- de zinc.
— de estaño.	- de estaño.
— de cobalto.	— de cobalto.
	— de cobre.
— de plomo.	- de plomo.
- de palladio.	- de palladio.
Deutoxi-cyanuro de so-	7 do 2000
— de palladio. Deutoxi-cyanuro de so- dio	} — ue susa.

Nomenclatura actual. Nomenclatura antigua.

Deutoxi - cyanuro de potasio	Cyanuro de potasa. — de hierro hydratado. Naturaleza probable del azul de Prusia, segun Mt. Gay-Lussac. Cyanuro de mercurio oxigenado. — de plata oxigenado.
Hydro-cyanatos.	Prusiatos.
Combinaciones del ácido	hydro-cyánico con las bases.
Proto-hydro-cyanato de magnesio	
— — de calcio	Prusiato calizo. Agua prusiana de cal. Prusiato de cal.
de bario.	— de baryta.
Deuto-hydro-cyanato	— ue sosa.
— — de potasio.	— de potasa.
Hydro-cyanato de am-	de amuiomaco
Proto - hydro - cyanato ; de zinc	ue ame.
— de hierro.	- de hierro.
de estaño.	de estaño.
de cobalto.	— de cobalto. — de cobre.
— de plomo.	— de plomo.
- de plata.	— de plata.
— de palladio.	— de palladio.

Namenelatura actual.

Nomenclatura antigua.

Hydro-cyanatos triples. Prusiatos triples.

Combinaciones del ácido hydro-cyánico con las bases.

Proto - hydro - cyanato Prusiato de hierro y de magde magnesio y de nesia. - deutóxido de hierro. - — de calcio y de deutóxido de hierro. - de stroncio y de 7 - y de stronciana. deutóxido de hierro. - de bario y de 7 - y de baryta. · deutóxido de hierro. Deuto-hydro-cyanato 7 – y de sosa. de sodio y de hierro. - de potasio y de? - y de potasa. hierro.... - de plata y de? - y de plata. hierro. Hydro-cyanato de am-> y de ammoniaco. moniaco y deutóxido de hierro....

\$. XII. Ammoniaco & Hydrógeno azoado.

El ammoniaco, que hacia un papel muy brillante en la antigua química, y que en la pneumática ha servido tanto como que era el principal reactivo, ha debido fijar la atencion de los químicos modernos: á un Frances á quien las ciencias y artes deben tantos y tan importantes servicios, es á quien debemos el descubrimiento de los principios constitutivos del ammoniaco. Mr. BERTHOLLET ha demostrado que

era compuesto de cuatro partes de asoe y una de hydrógeno : su estado natural es el de gas; es soluble en el agua; sus combinaciones con los ácidos forman sales; pero con los óxidos metálicos hace las funciones de principio salificante como los ácidos: estas combinaciones son unas verdaderas sales cristalizables. Davy las llamó ammoniuros, y KLAPROTH ammoniatos. Siendo mas exácta esta denominacion, porque da una idea mas precisa del compuesto, la adoptaremos para estos productos.

Nomenclatura actual.	'Nomenclatura antigua.	
	Alcali volatil cáustico.	
Ammoniaco	_ — fluor. Espiritu de sal ammoníaco.	
- sulfurado.	Vease Sulfuro de ammoniaco:	
- iodurado	V. Ioduro de ammoniaco.	
— y cyanógeno.	V. Cyanuro de ammoniaco.	
Ammoniatos.	Ammoniuros.	
Combinaciones del amm	oniaco con los óxidos metálicos.	
Deuto - ammoniato de zinc	Oxido de sine ammoniacal.	
Proto - ammoniato de hierro	}— de hierro ammoniacal.	
Deuto - ammoniato de estaño	} — de estaño ammoniacal.	
Proto - ammoniato de túngsteno	— de túngstena ammoniacal.	
Deuto - ammoniato de cobalto	} — de cobalto ammoniacal.	

— chrómico.
— molybdico.
— túngstico.

•	
Nomenclotura actual.	Nomenclatura antigua:
	Oxido de telluro ammonia-
telluro	cal.
Deuto - ammoniato de	Agua celeste:
CODIE	Oxido de cobre ammoniacal.
Proto - ammoniato de	Oxido de nickel ammonia-
nickel	cal.
da manaunta	Mercurio fulminante.
ac mercario	Oxido de mercurio ammo- niacal.
Deute ammoniate de	
Deuto - ammoniato de	Ovide de plate emmenie est
piata	Oxido de plata ammoniacal.
— de oro	Oxido de oro ammoniacal.
	, Oxido de oto ammoniacar,
Combinaciones del	ammoniaco con los ácidos
	ydrácidos.
	` · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
Ammoniaco y ácido bór	100.
— carbónico.	-
— phosphórico.	
— — phosphoroso. — — sulfúrico.	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
— — sulfuroso.	
— — surgroso. — — nítrico.	
— nitroso.	Véanse los articu-
- iódico.	los de cada uno de
— chlórico.	estos ácidos, y se
— hydro-chlórico.	hallará en ellos la denominación parti-
— hydriódico.	cular de cada sal
— hydro-fluórico.	ammoniscal.
— hydro-fluo-borico	
— hydro-sulfúrico.	·
— hydro-cyánico.	. —
- arsénico.	. I .

Nomenelatura actual. Nomenelatura antigua.

The distantant in the contract of	Marian.	
Ammoniaco y	ácido	colúmbi-
co.		
— antimónic	0.	
— antimonic	so.	1. "
— acético.		•
— málico.		
— — oxálico.		•
— benzóico.		
— — cítrico.		
— — fúngico.		
— agállico.		
— — kínico.		
— — mellítico.	ı	• . • .
— mórico.		
succínico	١.	
— tartárico		
camphór	ico.	4
— múcico.		·
- pyro-tar	táriço.	.1
— — subérico	• .	
— — zúmico.		
— — úrico.		
- rosácico	• `	
	-	

- sebácico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se hallará en ellos la denominacion particular de cada sal ammoniacal.

SEGUNDA DIVISION.

METALES.

SECCION PRIMERA

S. I. SILICEO.

Hal siliceo es un metal descubicato recientemente por medio ó con el auxilio de la pila voltáica: sometiendo á la accion de esta su óxido (silex) se consiguió separarle del oxígeno con quien está siempre combinado. Las cantidades de este metal que se han conseguido han sido tan pequeñas, que ha sido imposible describir sus propiedades fisicas: se sabe solamente que se presenta en forma de puntos metalicos bastante brillantes. MM. STROMEYER y BER-2ELIUS dicen que han podido conseguir hacer una aligacion de hierro y silíceo, poniendo a una alta temperatura estos dos cuerpos oxidados y mezclados con carbon; pero este descubrimiento necesita repetirse para establecerle bien, porque muchos químicos lo han ensayado, y no han obtenido igual suceso. El silíceo se combina con mucha ansia con el oxígeno, y forma un óxido que se llama silice. Por mucho tiempo se ha creido que este era un cuerpo simple; pero ahora vemos que es un protóxido metálico; sus combinaciones con algunos óxidos son de mucha utilidad: vamos á presentar sus denominaciones.

Las combinaciones del protóxido de silíceo con los ácidos son muy pocas, como veremos ahora. A una temperatura muy alta se funde con los óxidos metálicos, y forma vidrios de colores.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Silíceo.

Metal de la silice.

Tierra silícea.

siliciosa.

Sílice.

y agua.

Véase Hydratos.

Combinaciones del protóxido de silíceo con diversos óxidos.

Protóxido de siliceo y Mezcla que constituye los óxido de calcio... morteros y argamasas.

— y deutóxido de potasio ó de sodio...

Esto es el vidrio.

— — y de aluminio...

Mezcla con la que se hacen todos los utensilios de alfarería desde el ladrillo hasta la porcelana.

Combinaciones del protóxido de silíceo con los ácidos é hydrácidos.

Protóxido de silíceo yy ácido hydro-fluórico.

— — bórico.

- phosphórico.

- chrómico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se hallará en ellos la denominacion de cada una de las sales silíceas.

S. II. ZIRCONZO.

El zirconio, cuya existencia nos ha hecho conocer la columna de Volta, se ha conseguido en tan corta cantidad, que no ha sido posible describir sus propiedades fisicas. Comunmente se presenta en figura de granitos metálicos que atraen el oxígeno del ayre con mucha ansia, y se convierten en un polvo blanco, que es la zircona muy pura, ó protóxido de zirconio.

En estado de óxido le disuelven todos los ácidos, y por lo mismo son muy numerosas sus combinaciones.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Zírconio.

Protóxido de zirconio 3 Véase Hydratos. y agua...

- y phósphoro.

- v chloro.

Metal de la zircona.

Protóxido de zirconio. Tierra de jargon. Zircona.

V. Protoxi-phosphuros. V. Protoxi-chloruros.

Digitized by Google

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del protóxido de zirconio con los ácidos é hydrácidos.

Protóxido de zirconio y ácido bórico.

- carbónico.
- phosphórico.
- phosphoroso.
- nítrico.
- mitroso.
- - sulfúrico.
- - sulfuroso.
- chlórico.
- — hydro-sulfúrico.
- hydro-chlórico.
- hydriódico.
- hydro-fluórico.
- hydro-fluo-bórico.
- hydro-cyánico.
- iódico.
- arsénico.
 chrómico.
- — molybdico.
- túngstico.
- — colúmbico.
- antimónico.
- antimonioso.
- acético.
- málico.
- oxálico.
- benzóico.
- cítrico.
- fúngico.
- — agállico. — — kínico.
 - mellítico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se hallará en ellos la denominacion particular de cada sal de zircona.

Nomenclatura antigua.

Protóxido de zirconio y ácido mórico.

- succinico.
- tartárico.
- — camphórico.
- — múcico.
- pyro-tartárico. subérico.
- — zúmico.
- — úrico.
- rosácico.
- _ amniótico.
- sebácico.
- — láctico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se hallará en ellos la denominacion particular de cada sal de zircona.

S. III. ALUMINIO.

Hasta ahora nos son tan desconocidas las propiedades del aluminio, como las de los anteriores. Baste decir que Mr. Davy no ha podido obtener sino unos granitos de él, y que le fue imposible examinarlos, porque inmediatamente se transformaban en óxido absorviendo el oxígeno del ayre.

El óxido de aluminio es blanco, suave al tacto, un poco estíptico, infusible, y que siempre retiene agua, aunque se ponga á una temperatura muy fuerte. Su peso específico, se-

gun KIRWAN, es de 2,00.

Nomenclatura antigua.

* * * * * * * * * * * * * * * * * * *	
Aluminio. Protóxido de aluminio.	Metal de la alúmina. Tierra de alumbre. Base del alumbre. Arcilla pura. Alúmina.
Protóvido de aluminio	CAlumina.
Protóxido de aluminio y agua	Véase Hydratos.
— y phósphoro.	V. Oxi-phosphuros.
— y azufre.	V. Oxi-sulfuros.
— y chloro.	V. Oxi-chloruros.
— y de silíceo.	V. Silíceo.
Protóxido de aluminio bórico. — carbónico. — phosphórico. — phosphoroso. — nítrico. — nitroso. — sulfúrico. — sulfuroso. — iódico. — hydro-sulfúrico. — hydro chlórico. — hydro chlórico. — hydriódico.	Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se hallará en ellos la denominacion particular de cada sal de alúmina.
— hydro-fluórico.	
— hydro-fluo-bórico — hidro-cyánico.	
— arsénico.	
— molybdico.	
— chrómico.	
- túngstico.	. J
•	•

Nomenclatura antigua.

Protóxido de aluminio y ácido antimónico.

- — colúmbico.
- antimonioso.
- acético.
- — málico.
- - oxálico.
- benzóico.
- cítrico.
- fúngico.
- — agállico.
- — kínico.
- mellítico.
- mórico.
- succinico.
- — tartárico.
- camphórico.
- múcico.
- pyro-tartárico.
- subérico.
- zúmico.
- — úrico.
- rosácico.
- amniótico.
- --- sebácico.
- láctico.

Véanse los artícus los de cada uno de estos ácidos, y se hallará en ellos la denominacion particular de cada sal de alúmina.

5. IV. TTTRIO.

El yttrio es tan desconocido como el silíceo y el zirconio: se ignora si existen combinaciones de él; pero son muchas las que se conocen cuando se halla en estado de óxido.

El protóxido de yttrio es blanco, infusible,

de un peso específico de 4,842 segun ECKEBERG.

MM. GADOLIN y VAUQUELIN le han descrito particularmente : el primero le descubrió en la ytterbita.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Yttrio.	Metal de la Yttria.
Protóxido de yttrio	∫Gadolinita. }Yttria.
Protóxido de yttrio y agua	Wease Hydratos.
— y phósphoro. — y chloro.	V. Oxi-phosphuros. V. Oxi-chloruros.
— y chloro.	V. Oxi-chloruros.

Combinaciones del protóxido de yttrio con los ácidos é hydrácidos.

Protóxido de yttrio y ácido bó-

- — carbónico.
- phosphórico.
- — phosphoroso.
- — sulfúrico.
- sulfuroso.
 chlórico.
- — chlorico. — — iódico.
- — nitrico.
- — nitrico. — — nitroso.
- hydro-sulfúrico.
- hydro-fluórico.
- hydro-fluo-bórico.
- hydro-chlórico.
- hydriódico.
- hydro-cyánico.
- arsénico.
- molybdico.
- chrómico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se hallará la denominacion particular de cada una de las sales de yttria.

Nomenclatura antigua.

Protóxido de yttrio y ácido túngstico.

- colúmbico.
- antimónico.
- antimonioso.
- acético.
- — málico.
- -- oxálico.
- benzóico.
- cítrico.
- fúngico.
- — agállico.
- kinico.
- - mellítico.
- — mórico.
- succinico.
- — tartárico.
- camphórico.
- — múcico.
- pyro-tartárico. subérico.
- — zúmico.
- úrico.
- rosácico.
- amniótico.
- sebácico.
- láctico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se hallara la denominacion particular de cada una de las sales de vttria.

4. V. GLUCINIO.

La naturaleza y propiedades del glucinio nos son tan desconocidas como las de los anteriores. Solamente sabemos que se consigue en estado metálico; pero que al instante vuelve al estado de óxido.

El protóxido de glucinio ó glucina es blanco, insípido, infusible, y que siempre tiene una porcion de agua entre sus moléculas; pero no por eso se endurecen ni contraen, como sucede á la alúmina, cuando se pone á una alta temperatura. Su peso específico es de 2,967 segun Mr. ECKEBERG: fue descubierto por Mr. VAUQUELIN.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Glucinio. Protóxido de glucinio.

-- à agns. -- à agns

— y phósphoro.

- y chloro.

Metal de glucina.

Glucina.

Véase Hydratos. V. Oxi-phosphuros.

V. Oxi-chloruros.

Combinaciones del protóxido de glucinio con los ácidos é hydrácidos.

Protóxido de glucinio y ácido

bórico.

— — carbónico.

— phosphórico.

— — phosphoroso. — — sulfúrico.

- Sulfurico.

— — sulfuroso.

— chlórico.
 — iódico.

— 10uico.

— — nítrico. — — nitroso.

- hydro-sulfúrico.

— hydro-fluórico.

- hydro-fluo-bórico.

- hydro-chlórico.

- hydriódico.

Véanse los artículos de cada uno de
estos ácidos para encontrar en ellos la
denominación particular de cada sal
de glucina.

Nomenclatura entigua.

Protóxido hyd	de	glucinio	ý	ácido
UAC	Iro-	CVánico.		

- — arsénico.
- molybdico.
- — chrómico.
- túngstico.
- colúmbico.
- — antimónico. — antimonioso.
- acético.
- — málico.
- — oxálico.
- — benzóico.
- — cítrico.
- — fúngico.
- — agállico.
- kinico.
- — mellítica.
- — mórico.
- — succínico.
- — tartárico.
- — camphórico. — — múcico.
- - pyro-tartárico.
- subérico.
- zúmico.
- — úrico.
- rosácico.
- amniótico.
- sebácico.
- — láctico.

Véanse les articulos de cada uno de estos ácidos para encontrar en ellos la denominacion particular de cada sal de glucina.

S. VI. MAGNESIO.

Segun los experimentos de DAVY, el magnesio tiene menos afinidad con el oxígeno que

los cuerpos que hemos examinado antes, porque este sabio llegó á valuar aproximadamente la cantidad necesaria que contenia en estado de óxido, y parece que es la de 66 por 100.

El óxido de magnesio es un polvo blanco, ligero, dulce, inodoro, que vuelve verde el jarabe de malva y el de violeta sin comunicarles sabor alcalino. Su peso específico segun KIR-WAN es de 2,3.

El protóxido de magnesio es infusible : de todos los cuerpos simples solo se combina con el azufre, el phósphoro y el chloro.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Magnesio. Metal de la magnesia. Protóxido de magnesio. Protóxido de magnesio \Véase Hydratos. y agua......

Magnesia blanca calcinada.

- y phósphoro.

V. Oxi-phosphuros. V. Oxi-sulfuros.

- y azufre. - y chloro.

V. Protoxi-chloruros.

Combinaciones del protóxido de magnesio con los ácidos é hydrácidos.

Protóxido de magnesio, y ácido bórico.

- carbónico.

— — phosphórico.

- phosphoroso.

- sulfúrico. - - sulfuroso.

— — chlórico.

— — iódico.

— — nítrico.

Véanse los articulos de cada uno de estos ácidos para saber el nombre particular de cada sal de magnesia.

Nomenclatura antigua.

Protóxido de magnesio y ácido initroso.

- hydro-fluórico.
- hydro-sulfúrico.
- — hydro-chlórico.
- hydriódico.
- hydro-cyánico.
- arsénico.
- molybdico.
- chrómico.
- túngstico.
- colúmbico.
- — antimónico.
- - antimonioso.
- acético.
- málico.
- oxálico.
- benzóico.
- — cítrico.
- — fúngico.
- — agállico.
- — kínico.
- mellítico.
- mórico.
- — succínico.
- — tartárico.
- camphórico.
- — múcico.
- pyro-tartárico.
- — subérico.
- — zúmico.
- — úrico.
- — rosácico.
- — amniótico.
- sebácico.
- láctico.

Véanse los articulos de cada uno de
estos ácidos, y se
hallará en ellos la
denominacion particular de cada sal de
magnesia.

SECCION SEGUNDA.

S. I. CALCIO.

El calcio, colocado en la misma clase que el stroncio y el bario, parece que de los tres es el que retiene mas el oxígeno; tampoco es mas conocido que los primeros. DAVY valúa su oxígeno cuando está en estado de óxido en 73,5 do metal por 100.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Calcio. Protóxido de calcio.

- y agua.
- y phósphoro.
- y azufre.
- y chloro.
- y cyanógeno.

Metal de la cal viva. Cal viva.

- Véase Hydratos.
- V. Protoxi-phosphuros.
- V. Protoxi-sulfuros.
- V. Protoxi-chloruros.
- V. Protoxi-cyanuros.

Combinaciones del protóxido de calcio con los ácidos é hydrácidos.

Protóxido de calcio y ácido bórico.

- carbónico.
- phosphórico.
- phosphoroso.— sulfúrico.
- - sulfuroso.
- chlórico.
- iódico. - nítrico.
- — nitroso.

Véanse los artículos de cada ácido, y se hallará en ellos la denominacion particular de cada una de las sales calizas.

Nomenclatura antigua.

Protóxido de calcio y ácido hydro-fluórico.

- hydro-sulfúrico.
- hydro-chlórico.
- hydriódico.
- hydro-cyánico.
- hydro-fluo-bórico.
- arsénico.
- molybdico.
- — chrómico.
- túngstico.
- — colúmbico.
- — antimónico.
- - antimonioso.
- acético.
- málico.
- - oxálico.
- benzóico.
- cítrico.
- fúngico.
- — agállico, . — kínico.
- — mellítico.
- mórico.
- — succínico.
- — tartárico.
- camphórico.
- — múcico.
- pyro-tartárico.
- subérico.
- zúmico.
- úrico.
- rosácico.
- _ amniotico.
- sebácico.
- — láctico.

Véanse los articulos de cada uno de estos ácidos, y se hallará en ellos la denominacion particular de cada una de las sales calizas.

S. II. STRONCIO.

Sobre las propiedades del stroncio tenemos hasta ahora tan pocos conocimientos como sobre las de los anteriores; de él solo se han obtenido algunos granos metálicos, que tienen tanta afinidad con el oxígeno, que al instante se transforman en óxidos de este metal (ó stronciana). Davy ha valuado las proporciones de esta en 86 por 100 de metal.

El stroncio en estado de protóxido tiene muchas combinaciones, cuyos nombres vamos á dar.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

V. Protoxi-chloruros.

V. Protoxi-cyanuros.

Stroncio. Metal de stronciana. Protóxido de stroncio. Stronciana pura. Protóxido de stroncio \Véase Hydratos. y agua..... - y phósphoro. V. Protóxi-phosphuros. — y azufre. V. Protoxi-sulfuros. - y chloro.

Combinaciones del protóxido de stroncio con los ávidos é hydrácidos.

Protóx. de stroncio y ácido bórico. — — carbónico. - phosphórico. - phosphoroso.

- sulfúrico. — — sulfuroso.

- y cyanógeno.

- chlórico.

- iódico.

- nítrico,

Véanse los articulos de cada uno de estos ácidos para saber el nombre particular de cada sal stroncian**a,**

Nomenclatura antigua.

Protóx. de stroncio y ácid. nitroso.

- hydro-fluórico.
- · hydro-fluo-bórico.
 - hydro-sulfúrico.
 - hydro-chlórico.
 - hydriodico.
 - hydro-cyánico.
 - arsénico.
 - molybdico.
 - chrómico.
 - túngstico.
 - colúmbico.
 - antimónico.

 - - antimonioso.
 - — acético.
 - — málico.
 - — oxálico.
 - benzóico.
 - cítrico.
 - fúngico.
 - agállico.
 - kinico.
 - mellítico.
 - — mórico.
 - -- succínico.
 - m tartárico.
 - camphórico.
 - múcico.
 - pyro-tartárico.
 - subérico. _ zúmico.

 - <u>ú</u>гісо.
 - rosácico.
 amniotico.
 - sebácico.
 - __ láctico.

Véanse los articulos de cada uno de estos ácidos para saber el nombre particular de cada de stronciana.

S. III. BARIO.

Es tan corta la cantidad de bario que se consigue, que hasta ahora no han podido detallarse exactamente sus propiedades: sabemos solamente que es brillante, mas pesado que el agua, y que tiene una atracción muy grande con el oxígeno. Si hemos de dar fe á las analisis mas exactas que se han hecho, debemos creer que el protóxido de bario ó baryta contiene cerca de 90,5 de metal por 100.

El bario se une al mercurio, y forma con él una amalgama, de la cual puede separársele

por medio de la destilacion.

Nomenclatura actual.

atura actuat.

Bario.

Protóxido de bario.

- y agua.

- y phósphoro.

- y azufre.

- y chloro.

- y cyanógeno.

Nomenclatura antigua,

Metal de la baryta,

Baryta pura.

Véase Hydratos.

V. Protoxi-phosphuros.

V. Protoxi-sulfuros.

V. Protoxi-chloruros.

V. Protoxi-cyanuros.

Combinaciones del protóxido de bario con los ácidos é hydrácidos.

Protox. de bario y ácido bórico.

— — carbónico.

- phosphórico.

- - phosphoroso.

- - sulfúrico.

- - sulfuroso.

- nítrico.

- nitroso.

- chlórico.

Véanse los artículos de cada uno de
estos ácidos, y se
hallará en ellos la
denominacion particular de cada sal
de baryta.

Nomenclatura antigua.

Protóxido de bario y ácido iódico.

- — hydro-fluórico.
- hydro-sulfúrico.
- — hydro-chlórico. ; — hydriódico.
- — hydro-fluo-bórico.
- hydro-cyánico.
- arsénico.
- — chrómico.
- — molybdico.
- túngstico.
- colúmbico.
- — antimónico.
- antimenioso.
- — acético.
- — málico.
- oxálico.
- — benzóico.
- — cítrico.
- fúngico.
- — agállico.
- — kínico.
- — mellítico.
- mórico.
- -- succínico.
- - tartárico.
- — camphórico.
- — múcico.
- — pyro-tartárico. — subérico.
- zúmico.
- úrico.
- rosácico.
- amniótico.
- — sebácico. Láctico.

Véanse los articulos de cada uno de estos ácidos, y se hallará en ellos la denominacion particular de cada de baryta.

S. IV. Sodio.

El sodio es muy análogo al potasio en cuanto á sus propiedades fisicas; pero se diferencia de él por su mayor afinidad con el oxígeno, por su peso específico que es de 0,972 á la temperatura de + 15°, y por su fusibilidad que para efectuarse necesita mas de 90°. La volatilidad del sodio no está tan bien averiguada como la del potasio.

Fue descubierto por DAVY, y estudiado muy particularmente por THENARD y GAY-LUSSAC.

El sodio forma tambien óxidos con el oxígeno, y son muchas sus combinaciones cuandose halla oxidado al maximum.

Forma tambien aligaciones con los metales, y se combina con algunos cuerpos simples no metálicos.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Sodio.

Sodio y phósphoro.

— y azufre.

- y chloro.

- y iodo.

Véase Phosphuros.

V. Sulfuros.

V. Chloruros.

V. Ioduros.

Aligaciones del sodio con los metales quebradizos.

Sodio y bismutho.

— y arsénico.

- y antimonio.

Estas aligaciones son quebradizas.

Nomenclatura antigua.

Aligaciones del sadio con los metales dúctiles.

Sodio y mercurio.

- y potasio.
- y estaño.
- y plomo.
- y zinc.
- y hierro.

Todas estas aligaciones son quebradizas, excepto las del hierro, cuyas proporciones para hacerle dúctil ó quebradizo nos son desconocidas.

Combinaciones del sodio con el oxígeno.

Protóxido de sodio.

Sosa pura.
— cáustica. Deutóxido de sodio...

Deutóxido de sodio y Wéase Hydratos. agua......

- y phósphoro.
- y azufre. - y chloro.
- y cyanógeno.
- V. Deutóxi-phosphuros.
 - V. Deutoxi-sulfuros. V. Deutoxi-chloruros.
 - V. Deutóxi-cyanuros.

Combinaciones del deutóxido de sodio con los ácidos é hydrácidos.

Deutóxid. de sodio y ácido bórico.

- — carbónico.
- — phosphórico.
- phosphoroso.
- - sulfúrico.
- - sulfuroso.
- — chlórico.
- — iódico.
- mítrico.
- — nitroso.
- — hydro-fluórico.

Véanse los articulos de cada uno de estos ácidos, y se hallará en ellos la denominacion particular de cada una de las sales de sosa.

Nomenclatura antigua.

Deutóxido d	2 8	sodio	у	ácido	hy-
		lfúric			•

- hydro-chlórico.
 hydriódico.
 hydro-fluo-bórico.
- hydro-cyánico.
- arsénico.
- molybdico.
- chrómico.
- túngstice.
- — colúmbico.
- antimónico.
- — antimonioso.
- — acético. — málico.
- oxálico.
- benzóica
- - chrico.
- fungico.
- — agállico. — kínico.
- mellítico.
- mórico.
- — succinico.
- tartárico.
- camphórico.
- múcico.
- — pyro-tartárico. — subérico.
- zúmico.
- — úrico.
- rosácico.
- amniótico. - sebácico.
- - láctico.

Véanse los articulos de cada uno de estos ácidos, y se hallará en ellos la denominacion de cada sal de sosa en particular.

S. V. POTASIO.

El descubrimiento de este nuevo cuerpo ha causado una grande mutacion en la química, y ha aumentado sobre manera nuestros conocimientos en esta ciencia. Muchos ensayos se habian hecho con la pila de Volta; pero no habian sido suficientes para conseguir la desoxibian sido suficientes para conseguir la desoxigenacion de todos aquellos cuerpos que se conocian antes con los nombres de tierras y álcalis. Davy, célebre químico ingles, fue el que hizo el primer ensayo. Apenas se supieron sus primeros experimentos, cuando se repitieron por nuestros químicos; y con aquel espíritu de órden, tino y talento que poseen en la ciencia, consiguieron bien pronto exceder al químico ingles; y puede decirse que si no tuvieron la gloria de haber sido los autores del descubrimiento, tienen el mérito de haber hecho todos miento, tienen el mérito de haber hecho todos los demas que se han seguido. GAY-LUSSAC y THENARD descomponiendo la potasa con el hierro, llegaron á sacar una cantidad de pota-sio bastante considerable para hacer experimen-tos, y formar varias combinaciones con él. El potasio es sólido, de un brillo metálico

El potasio es sólido, de un brillo metálico parecido al del plomo; se puede amasar con los dedos como si fuese cera, se corta fácilmente con el cuchillo ú otro instrumento cortante. Su interior presenta una infinidad de partículas metálicas brillantes.

Su peso específico es de 0,865, tomando

el agua por unidad; pesa mas que el aceyte puro de naphta, y se conserva en él.

Es muy combustible, solo con ponerle al ayre se inflama, y convierte en deutóxido de potasio ó potasa; es fusible á mas 58°; y á una temperatura mas elevada se volatiliza.

El potasio es susceptible de dos grados de oxidacion. Su protóxido no tiene combinacion conocida hasta ahora; pero su deutóxido forma muchas.

Se combina con algunos cuerpos combustibles no metálicos, y forma aligaciones con muchos metales.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Potasio.

Potasio é hydrógeno.

- y phósphoro.
- y azufre.
- y chloro.
- y iodo.

Metal de la potasa.

Véase Hydruros.

V. Phosphuros.

V. Sulfuros.

V. Chloruros.

V. Ioduros.

Aligacion del potasio con los metales quebradizos.

Potasio y bismutho.

- y telluro.
- y arsénico.
- y antimonio.

Estas aligaciones son quebra-

Nomenclatura antigua.

Aligaciones del potasio con los metales dúctiles.

Potasio y mercurio.

- y sodio.
- y estaño.
- y plomo.
- y zinc.
- y hierro.

Todos estas aligaciones son quebradizas menos la del hierro, cuyas proporciones para hacerla dúctil ó quebradiza nos son desconocidas.

Combinaciones del potasio con el oxígeno.

Protóxido de potasio.

Deutóxido de potasio.

- y agua.
- y phósphoro.
- y azufre.
- y chloro.
- y cyanógeno.

Potasa pura.

- Deutóxido de potasio } Véase Hydrógeno potasiado.
 - V. Hydratos.
 - V. Deutoxi-phosphuros.
 - · V. Deutoxi-sulfuros.
 - V. Deutoxi-chloruros.
 - V. Deutoxi-cyanuros.

Combinaciones del deutóxido de potasió con los ácidos é hydrácidos.

Deutóxido de potasio y ácido

- bórico
- carbónico.
- phosphórico.
- phosphoroso.
- sulfúrico.
- sulfuroso.
- chlórico.
- iódico.
- nítrico.
- mitroso.

Véanse los articulos de cada uno de estos ácidos, y se hallará en ellos la denominacion de cada sal de potasa en particular.

Nomenclatura antigua.

Deutóxido de potasio y ácido hy-
- dro-fluórico.
— hydro-chlórico.
— — hydriódico.
— hydro-sulfúrico.
— hydro-fluo-bóric o.
— hydro-cyánico.
— arsénico.
— — molybdico.
— chrómico.
- túngstico.
— antimónico.
— antimonioso.
— acético.
— — málico.
— — oxálico.
— benzóico.
- cítrico.
— fúngico.
— agállico.
— kínico.
— mellítico.
— mórico.
— — succinico. — — tartárico.
- camphórico.
— múcico.
— pyro-tartárico. — subérico.
zúmico.
— — źrico.
— — urico. — — rosácico.
— — amniótico.
— — sebácico.
- ochanico

— láctico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se hallará en ellos la denominacion particular de cada sal de potasa.

SECCION TERCERA.

§. I. MANGANESO.

Metal sólido de color blanco gris, de una dureza igual á la del hierro, y de un peso específico segun BERGMANN de 6,850, y segun HYELM de 7,000. El iman no le atrae sino cuando está mezclado con hierro, del cual es muy dificil separarle. Tiene grande afinidad con el oxígeno; con solo exponerle al ayre pasa al estado de óxido negro; no conserva su estado metálico sino metido en aceyte, agua ó mercurio.

El manganeso se funde con mucha dificultad; segun Guyton exige para fundirse 160 grados de calor del pyrómetro de Wedgewood. Es susceptible de dos grados de oxidacion: el blanco ó protóxido, y el negro ó deutóxido: algunos químicos admiten un rojo intermedlo; pero su existencia no está bien comprobada.

El manganeso puede unirse con el azufre, el phósphoro, el chloro y el iodo, y formar con ellos sulfuros &c. Se aliga con muchos metales, pero las aligaciones que resultan son poco conocidas.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Manganeso

Régulo de manganesa.

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del manganeso con los cuerpos combustibles no metálicos.

Manganeso y phósphoro.	Véase Phosphure
— y azufre.	V. Sulfuros.
— y chloro.	V. Chloruros.
— y iodo.	V. Ioduros.

. Aligaciones del man	ganeso con los metales dúctiles.
Manganeso y zinc. y hierro.	Las aligaciones del mangane- so con los demas metales se han estudiado poco, ó no han po- dido efectuarse.

Combinaciones del manganeso con el oxígeno.

Protóxido de manga- Oxido blanco de manganesa. Deutóxido de manga- Joxido negro de manganesa.

Combinaciones del protóxido de manganeso con los ácidos é hydrácidos.

áci-

Protóxido de manganeso, y
do bóric o.
— carbónico.
— phosphórico.
— — sulfúrico.
— mítrico.
— — hydro-fluórico.
— — hydro-chlórico.
— — hydriódico.
— — arsénico.
— — benzóico.
fúngico

- tartárico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos para saber la denominacion particular de cada sal de manganesa.

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del deutóxido de manganeso con los ácidos é hydrácidos.

Deutóxido de manganeso, y ácido carbónico.

- — nítrico.
- — acético.
- oxálico.
- cítrico.
- — succínico, tartárico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se hallará el nombre de cada sal de manganesa en particular.

§. II. ZINC.

Todos los interesantes descubrimientos que se han hecho por la pila voltáica los debemos á este metal: metiendo GALVANI entre sus labios una lámina de zinc notó que tenia un polo opuesto á una moneda de plata que puso igualmente entre ellos. Tan cierto es que para un fisico observador basta un pequeño indicio para abrir camino á grandes descubrimientos.

El zinc es un metal blanco azulado, laminoso, cristalizable, quebradizo cuando está frio,
muy maleable cuando está caliente á 100° (centígrado): si se aumenta el calor se volatiliza.
Si se frota entre los dedos despide un olor, y
tiene un sabor particular. Este metal es bastante dúctil para pasar por la hilera. Su peso
específico es de 7,1908 cuando está bien duro y martillado.

Combinado con el oxígeno forma dos óxidos: uno gris, y otro blanco, segun las pro-

porciones recíprocas de los dos. MM. CLE-MENT y Desormes valúan todo el oxígeno del protóxido ú óxido gris en 12/100, y Proust en 100 el del óxido blanco ó deutóxido.

El zinc se combina con la mayor parte de los cuerpos combustibles, y se aliga con muchos metales; estas aligaciones son muy interesantes en las artes.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

∫Speltro. Zinc.

Combinaciones del zinc con los cuerpos combustibles no metálicos.

Zinc é hydrógeno.

— y phósphoro.

- y azufre.

- y chloro.

— y iodo.

SVéase Hydrógeno zinceado. Su existencia es dudosa.

V. Phosphuros.

V. Sulfuros. V. Chloruros.

V. Ioduros.

Aligaciones del zinc con los metales quebradizos.

Zinc y manganeso.

- y arsénico.

- y molybdeno.

- y antimonio.

- y bismutho.

Aunque existen estas aligaciones, ignoramos en qué proporciones deben estar para que los metales sean dúctiles ó quebradizos

Nomenclatura antigua.

Aligaciones del zinc con los metales dúctiles.

Zinc y sodio. — y potasio.	Generalmente son quebradizas estas aligaciones, menos la
 y hierro. y estaño. y cobre. y plomo. y mercurio. y plata. y oro. y platino. 	de cobre y estaño que son dúciles. La de cobre tiene varios nombres, como laton ó cobre amarillo, pinchebec, metal des Príncipe Roberto, tumbaga, similor &c.

Combinaciones del zinc con el oxígeno.

Protóxido de zinc.	Oxido gris de zinc.
Deutóxido de zinc.	— blanco de zinc.
Protóxido de zinc agua	y Véase Hydratos.
Protóxido de zinc evanógeno	V. Protoxi-cyanuros.
Deutóxido de zinc chloro	V V . Deutoxi-chloruros.

Combinaciones del protóxido de zinc con los ácidos.

Protóxido de zinc y Vease Carbonatos.

Combinaciones del deutóxido de zinc con los ácidos é hydrácidos.

ácido bórico.	Véanse los artículos de cada ácido, y se encontrará en ellos
— phosphórico.	la denominacion particular de cada una de las sales de zinc.

Nomenclatura antigua.

Deutoxido de zinc y ác	ide
sulfuroso.	
— chlórico.	
— — iódico.	
— mítrico.	
- hydro-fluórico.	
— hydro-chlórico.	
— hydriódico.	
— arsénico.	
— acético.	
— — málico.	
— oxálico.	
— benzóico.	
— cítrico.	
— agállico.	

— — succínico. — — tartárico. — — fúngico. Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se encontrará en ellos la denominacion particular de cada una de las sales de zinc.

S. III. HIERRO.

Este metal y sus propiedades son tan conocidas, que no nos detendremos en describirlas: baste decir que su peso específico es de 7,788 y que se funde á una temperatura que se aprecia en 158º de Wedgewood.

El hierro se combina con el oxígeno en dos proporciones segun Proust, y forma dos óxidos: el uno negro ó protóxido, y el otro rojo ó deutóxido. Segun el mismo químico el óxido negro contiene 73 partes de hierro y 27 de oxígeno, y el óxido rojo 52 de hierro, y 48 de oxígeno.

Se combina el hierro con todos los cuerpos combustibles simples, no metálicos, excepto el azoe: tambien se combina con casi todos los metales, y resultan aligaciones muy útiles en las artes.

Designaremos aqui con la mayor exactitud posible todas sus combinaciones.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del hierro con los cuerpos simples no metálicos.

Hierro y boro.

- y carbono.

- y phósphoro.

- y azufre.

- y chloro.

— y iodo.

Véase Boruros.

V. Carburos.

V. Phosphuros.

V. Sulfuros.

V. Chloruros.

V. Ioduros.

Aligaciones del hierro con los metales quebradizos.

Hierro y manganeso.

- y arsénico.
- y molybdeno.
- y túngsteno.
- y antimonio.
- y títano.
- y cobalto.
- y bismutho.

Ignoramos las proporciones en que deben entrar estos metales para que sus aligaciones sean dúctiles ó quebradizas.

Nomenclatura antigua.

Aligaciones del hierro con los metáles dúctiles,

Hierro y sodio.

- y potasio.
- y zinc.
- y estaño.
- y plomo.
- y cobre. y mercurio.
- y nickel.y plata.
- y osmio.
- y palladio.y rhodio.
- y oro.
- y platino. é iridio.

De estas aligaciones solo son dúctiles las de estaño, de plata, oro, palladio y platino. De las demas no se saben las proporciones para hacerlas dúctiles ó quebradizas.

· · Combinaciones del hierro con el oxígeno.

Protóxido de hierro.

Deutóxido de hierro. Protóxido de hierro y agua.

- y ammoniaco.

Deutóxido de hierro y chloro.

- y cyanógeno.

Oxido negro de hierro.

- rojo de hierro. Véase Hydratos.

V. Ammoniatos.

V. Deutoxi-chloruros.

V. Deutoxi-cyanuros.

Combinaciones del protóxido de hierro con los ácidos é hydrácidos.

Protóxido de hierro y ácido

- bórico.
- — carbónico.
- phosphórico.
- sulfúrico.
- - nítrico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos para saber la denominacion particular de cada sal de hierro al minimum.

Nomenclatura antigua.

Protóxido de	hierro	y	ácido)		
hydro-chlórico.					

- acético.
- málico.
- — oxálico.
- agállico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos para saber la denominacion particular de cada sal de hierro al minimum.

Combinaciones del deutóxido de hierro con los ácidos é hydrácidos.

Deutóxido de hierro y ácido) phosphórico.

- sulfúrico.
- — nítrico.
- chlórico.
- iódico.
 hydro-chlórico.
 hydro-fluórico.
- hydriódico.
- — hydro-cyánico.
- acético.
- — oxálico.
- benzóico.
- cítrico.
- agállico.
- mellítico.
 - tartárico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se encontrará en ellos el nombre de cada sal de hierro al maximum en particular.

S. IV. ESTANO.

Este metal es tan conocido como el hierro; su peso específico es de 7,291, y de 7,299 cuando está bien duro y martillado.

Es maleable; pero poco tenaz, çasi nada

elástico y poco sonoro. Se funde á los 227, 77º del termometro centígrado; y que puede reducirse à vapores si se eleva la temperatura: si despues de estar fundido se deja enfriar lentamente cristaliza en prismas rhomboidales.

El estaño se combina con el oxígeno en dos proporciones segun Proust: la primera forma el óxido amarillo compuesto de 80 partes de estaño y 20 de oxígeno; la segunda el óxido blanco que contiene 28 de oxígeno.

BERZELIUS ha encontrado un nuevo ácido que llamó stañico; pero se deben esperar las ulteriores indagaciones que se hacen de él pará

poder dar á conocer sus combinaciones.

Forma muchas con la mayor parte de los cuerpos combustibles simples, y se aliga con muchos metales.

Nomenclatura actual,

Nomenclatura antigua:

Júpiter. Estaño, Estaño,....

Combinaciones del estaño con los cuerpos combustibles no metálicos.

Estaño y phósphoro. Vase Phosphuros.

— y azufre. V. Sulfuros. — y azufre.

V. Summo.

V. Chloruros.

Nomenclatura antigua.

Aligaciones del estaño con los metales quebradizos.

Estaño y molydeno.

- y túngsteno.
- y arsénico.
- y antimonio.
- y bismutho.
- y cobalto.

La aligacion de estaño y arsénico es un poco dúctil: las demas ó son quebradizas, ó indeterminadas sus proporciones.

Aligaciones del estaño con los metales dúctiles.

Estaño y sodio.

- y potasio.
- y zinc.
- y hierro.
- y cobre.
- y nickel.
- y plomo.
- y mercurio.
- y plata. — y palladio.
- y oro.
- y platino.

Las aligaciones del sodio, del potasio, del mercurio, del palladio y del platino son quebradizas; las demas todas son dúctiles, excepto la del nickel, cuyas proporciones no se han determinado.

Oxido gris oscuro de estaño.

Combinaciones del estaño con el oxígeno.

Protóxido de estaño. Deutóxido de estaño. Protóxido de estaño y \\Véase Protoxi-cyanuros.

Oxido blanco de estaño.

Deutoxido de estaño y }\nu. Hydratos. agua......

- y ammoniaco.

V. Ammoniatos.

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del protóxido de estaño con los ácidos é hydrácidos.

Protóxido de estaño y carbónico.	ácido
— phosphórico.	
— — sulfúrico.	. '
— sulfuroso.	
— mítrico.	
— hydro-chlórico.	
- hydriódico.	
— acético.	

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se hallará el nombre particular de cada sal de estaño al minimum.

Combinaciones del deutóxido de estaño con los ácidos é hydrácidos.

Deutóxido de estaño y ácido bórico.

borico. – nítrico.

- hydro-fluórico.

— arsénico.
— acético.

— — acetico. — — oxálico.

- benzóico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se encontrará la denominación particular de cada sal de estaño al maximum.

SECCION IV.

S. I. ARSÉNICO.

Los antiguos no conocieron el metal arsénico; su descubrimiento fue en el año de 1733. En esta época fue cuando BRANDT llegó á poner en estado metálico el óxido blanco de arsénico. Los trabajos de MACQUER, MONNIER, Scheele y Bergmann nos le dieron à conocer

mejor.

El arsénico tiene un color blanco gris como el del acero, un hermoso brillo metalico; es muy quebradizo, inodoro, sia sabor sensible, pero si se echa en las ascuas despide un olor muy manifiesto de ajo. Su peso específico es de 8,31 segun BERGMANN.

Es muy volatil, y se sublima á 180° (centigrados). Si se sublima lentamente, cristaliza en tetraedros, que segun HAUY, son la configu-

racion real de sus moléculas integrantes,

A pesar de su gran volatilidad puede sundirse poniéndole à una presion superior à la del ayre; entonces puede echarse en moldes, v formar de él barras ó planchas.

El arsénico se combina con el oxígeno en dos proporciones diferentes; de lo que resultan un óxido blanco, y un ácido capaz de combi-narse con las bases, y formar sales.

Se puede unir con todos los cuerpos combustibles simples, menos con el carbono y el azoe. Forma aligaciones con los metales. Sus combinaciones con estos son ran extensas, que puede muy bien considerársele como su mineralizador.

Nomenclatura actuali

Nomencletura antigua.

Arsénico.

Régulo de arsénico.

Nomenolatura antigua.

Combinaciones del arsénico con los euerpos combustibles simples no metalicos.

Arsénico é hydrógeno. — y phósphoro.	Véase Hydruros. V. Phosphuros.		
- y azufre,	V. Sulfuros.	-	
— y chlore.	V. Chloruros	-	
y iode.	V. Ioduros.		
Aligaciones del arsénico	ton los metales quebradiza	ıs.	

Arsénico y antimonio. - y bismutho.

Aligaciones del arsénico con los metales dúctiles.

Arsénico y sodio. - y potasio. — y żinc. — y hierro. Estas aligaciones son quebra-y cobre.

y cobre. dizas; la de arsénico y cobre - y nickel. se conoce tambien con los nom-— y plomo. bres de cobre blanco, tumbaga. _ y mercuriò. — y estaño. - y plata. — y oro. _ y platino.

Combinaciones del arsénico con el oxígeno.

Arsénico blanco. Protoxido de arsénico. Oxido blanco de arsénico. (Acido arsenioso. 🗕 arsenical. Acido arsénico.

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del protóxido de arsénico con los ácides é hydrácidos.

Protóxido de arsénico y ácido bórico. - phosphórico. Véanse los artículos de — — sulfúrico. cada uno de estos ácidos. - - nítrico. y se encontrará en elles-- hydro-chlórico. la denominacion de cada sal de arsénico en par-- hydro-fluórico. ticular. — — acético. - oxálico. - benzoico.

Arseniatos.

Combinaciones del ácido arsénico con las bases.

Proto-arseniato de zirconio. — de aluminio. — de glucinio. — de magnesio. — de calcio. Sobre - proto - arseniato de calcio.	Arseniato de zircona. — de alúmina. — de glucina. — de magnesia. — de cal. — ácido de cal.
Proto-arseniato de stroncio. — de bario. Deuto-arseniato de sodio. — de potasio. Sobre- deuto- arseniato depotasio. Arseniato de ammoniaco. Proto-arseniato de manganeso.	— de stropciana. — de baryta. — de sosa. — de potasa.

Nomenclatura actual.	Nomenclatura antigua.
Deuto-arseniato de zinc.	Arseniato de zinc.
Proto-arseniato de hierro	de hierro al mîni- mum.
Deuto-arseniato de hierro	— de hierro al maxi-
Proto-arseniato de estaño.	— de estaño.
— de arsénico.	— de arsénico.
de antimonio.	— de antimonio.
Proto-arseniato de cobalto.	— de cobaito.
Deuto-arseniato de bismutho.	- de bismutho.
	— de urano.
— — de cobre.	— de cobre.
— de nickel.	— de nickel.
— de plomo.	— de plomo.
— — de mercurio.	— de mercurio.
— de plata.	- de plata.

§. II. MOLTEDENO.

Hasta ahora no han podido examinarse sus propiedades fisicas, porque es muy dificil obtener una cantidad suficiente de molybdeno fundido.

No puede fundirse aun al mas alto grado de calor. HYELM, que pudo conseguir algunos granitos metálicos, tenian los caractéres siguientes: color rojo pálido en la superficie, y verdoso en lo interior; muy brillante, fijo y quebradizo; su peso específico es de 8,600 segun BUCHOLZ, y de 7,400 segun HYELM.

El molybdeno se combina con el oxígeno en dos proporciones diferentes, de lo cual provienen un óxido y un ácido llamado molybdico.

Tambien se combina con inichos euerpos combustibles simples no metálicos, y se aliga con muchos metales.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Molybdeno.

Régulo de molybdena.

Combinaciones del molybdeno con los ouerpos combustiblessimples no metálicos.

Molybdeno y phósphoro.

- y azufre.
- y chloro.
- y iodo.

Véase Phosphuros.

- V. Sulfuros.
- V. Chloruros.
- V. Ioduros:

Aligaciones del molybdeno con los metales quebradizos.

Molybdeno y manganese.

- y arsénico.
- y antimonio.
- y cobalto.
- y bismutho.

Estas aligaciones son quebradizas.

Aligaciones del molybdeno con los metales dúctiles.

Molybdeno y zinc.

- y hierro.
- y estaño.
- y cobre.
- y nickel.
- y plomo.
- y plata.
- y oro.
- y platino.

Todas estas aligaciones son quebradizas, excepto la de plomo que es un poco dúctil.

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del molybdeno con el oxigeno.

Protóxido de molybdeno. . ¿Oxido negro de molybdena.

Combinaciones del protóxido de molybdeno con los ácidos ė hydracidos.

Protóxido de molybdeno y) ácido solfórico

- hydro-chlórico.
- — hydriódico.
- hydro-fluórico.
- acético.
- — oxálico. - uartarico.

Véanse los articulos de cada uno de estos ácidos, y sé encontrará el nombre de cada sal de molybdeno en particular.

Molybdatos.

Combinaciones det deido molybdico con las bases.

Proto-molybdato de zirconio. — de aluminio. — de yttrio. — de glucinio.	Molybdato de zirconz. — de alúmina. — de yttria. — de glucina.
— de magnesio.	— de magnesia.
— uc carcio.	— de cal.
— de stroncio.	de stronciana.
— — de bario.	— de baryta.
Deuto-molybdato de sodio.	— de sosa.
— — de potasio.	— de potasa.

Molybdato de ammoniaco.

Proto-molybdato de plomo.

- — de mercurio.

- de plomo. — de mercurio.

- de ammoniaço.

§. III. CHROMO.

Al célebre VAUQUELIN debemos el descubrimiento de este metal: fue el primero que le encontró en el plomo rojo de Siberia. Hasta ahora conocemos muy poco sus propiedades fisicas, porque no se han podido obtener cantidades suficientes para hacer los ensayos correspondientes; no obstante, se sabe que es algo quebradizo, y muy dificil de fundir. Su peso específico segun KLAPROTH es de 5,000.

El chromo se combina con el oxígeno, y forma un óxido verde, y un ácido de color rojo ó amarillo anaranjado que se llama ácido chró-

mico.

Entre los cuerpos combustibles simples sabemos que solo se combina con el iodo, y forma un ioduro de chromo.

Sus aligaciones con los metales nos son desconocidas hasta abora.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Chromo.

Chromo y iodo.

... Vease Ioduros.

Combinaciones del chromo con el oxígeno.

Protóxido de chromo. Oxido verde de chromo. Acido chrómico.

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del protóxido de chromo con los ácidos é hydrácidos.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos para encontrar el nombre particular de cada sal de chromo.
֡

Chromatos.

Combinaciones del ácido chrómico con las bases.

Proto-chromato de silíceo.	Chromato de sílice.
— de zirconio.	- de zircona.
— de yttrio.	- de yttria.
— — de aluminio.	— de alúmina.
— — de glucinio.	— de glucina.
— — de magnesio.	— de magnesia.
— — de calcio.	- de cal.
— — de stroncio.	- de stronciana.
— — de bario.	— de baryta.
Deuto-chromato de sodio.	— de sosa.
Sobre-deuto-chromato de so-	— ácido de sosa.
Deuto-chromato de potasio.	— de potasa.
Sobre-deuto-chromato de no.	— ácido de potasa.
Chromato de ammoniaço.	- de ammoniaco.
Deuto-chromato de hierro.	- de hierro.
— — de zinc.	— de zinc.
Proto-chromato de estaño.	— de estaño.
- de antimonio.	- de antimonio.
— de cobalto.	- de cobalto.

Nomenclatura ontigua.

Deuto-chromato de cobre.	Chromato ácido de cobre
Proto-chromato de telluro.	- de telluro.
	— de nickel.
— — de plomo	Mina de plomo rojo. Plomo rojo de Siberia. Chromato de plomo.
- de plata.	- de plata.

S. IV. TONGSTENO.

Este es un metal de color blanco gris como el hierro; muy brillante, muy duro, quebradizo, y que no le ataca la lima. Su peso específico, segun los dos hermanos ELHUYART, es de 17,6: segun ALLEN y AIKEN de 17,22; y segan GUYTON de 85,406.

No se funde sino á un grado muy alto de calor: se ha calculado que es á los 170ª del pyrómetro de WEDGEWOOD. Cuando se enfria parece que puede cristalizar en pequeños cristales, cuya figura no ha podido determinarse, segun VAUQUELIN y HECHT.

El túngsteno se combina con el oxígeno en dos proporciones diferentes, de lo que resultan dos óxidos, ó un óxido y un ácido: el uno al minimum ó protóxido negro, y el otro al maximum ó peróxido amarillo, ó ácido túngstico.

Los ELHUYART han hecho una serie de experimentos, por los cuales han probado que el túngsteno puede aligarse con muchos metales; y tambien combinarse con el azufre, el phósphoro y el iodo. Algunos químicos alemanes han liamado scheelium al metal de que tratamos, y HAUX le ha llamado scheelino.

N. B. Las combinaciones del protóxido de túngsteno con los ácidos é hydrácidos son tan poco conocidas que no podemos enumerarlas.

Nomenclatura actual,

Nomenclatura antigua.

Túngsteno.

Scheelium & Scheelino.

Combinaciones del túngsteno con los cuerpos combustibles simples no metálicos.

Túngsteno y phósphoro. Véase Phosphuros,

— y azufre. V.

V. Sulfuros.

- y iodo.

V, Ioduros,

Aligaciones del túngsteno con los metales quebradizos.

Túngsteno y antimonio.

y bismutho.

Estas aligaciones son quebradizas.

Aligaciones del túngsteno con los metales dúctiles.

Túngsteno y manganeso.

— y hierro.

- y estaño.

- y cobre.

- y plomo.

- y plata,

y oro.

No se han estudiado las proporciones de estas aligaciones para poder haogrias dúctiles á que pradiças.

Combinaciones del tungsteno con el oxígeno.

Protóxido de túngsteno. Acido túngstico. Oxido negro de túngsteto.
— amarillo de túngsteno.

Nomenclatura antigua.

Protóxido de túngsteno y \\ Véase Ammoniatos.

Tungstatos.

Combinaciones del ácido túngstico con las bases.

Proto-tungstato de zirconio.	Tungstato de zircona.
— — de aluminio.	— de alúmina.
— — de yttrio.	— de yttria.
— de glucinio.	- de glucina.
— — de magnesio.	- de magnesia.
— — de calcio.	— de cal.
— — de stroncio.	— de stronciana.
— — de bario.	— de baryta.
Deuto-tungstato de sodio.	— de sosa.
— — de potasio.	- de potasa.
Tungstato de ammoniaco.	- de ammoniaco.
Proto-tungstato de hierro.	— de hierro.
—— de manganeso.	- de manganesa.
	— de hierro y manga- nesa.

§. V. COLUMBIO.

El columbio tiene tanta afinidad con el oxígeno que hasta ahora no ha podido obtenérsele en estado metálico: por esta razon ignoramos sus propiedades fisicas. HATCHETT que descubrió esta sustancia expuso su ácido mezclado con carbon á un fuego muy violento; y no sacó mas que un polvo negro, que se cree ser el óxido de columbio; pero THENARD cree que es el metal mismo.

¹ Se combina con algunos cuerpos combustibles simples no metálicos; pero no conocemos sus aligaciones con los metales.

El ácido colúmbico se combina con las bases, y forma sales que se llaman columbatos.

Las combinaciones del óxido de columbio con los ácidos son poco conocidas: no obstante señalaremos los nombres de las que se han estudiado mas.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Columbio.

Combinaciones del columbio con los cuerpos combustibles simples no metálicos.

Columbio y phósphoro. Véase Phosphuros.

Combinaciones del columbio con el oxígeno.

Protóxido de columbio. Acido colúmbico.

Oxido negro de columbio.

Combinaciones del protóxido de columbio con los ácidos é hydrácidos.

Protóxido de columbio Véanse los artículos de cada y ácido sulfúrico. uno de estos ácidos para hallar – nítrico. el nombre particular de cada sal - hydro-chlórico. de columbio.

Nomenclatura antigua.

Columbatos.

Combinaciones del ácido colúmbico con las bases.

Proto-columbato de aluminio. Columbato de alúmina.

— de magnesio. — de magnesia. — de stronciana. — de baryta. — de baryta. — de potasio. — de potasa. — de hierro.

S. VI. TANTALIO.

Por mucho tiempo se ha estado en la inteligencia que este metal, descubierto por ECKE-BERG, químico sueco, no era el mismo que el columbio; pero en el dia sabemos por los nuevos descubrimientos de WOLLASTON, químico ingles, que son perfectamente idénticos.

\$. VII. ANTIMONIO.

Lo que se ha conocido y empleado mucho tiempo ha en las artes con el nombre de régulo de antimonio, es un metal muy quebradizo y duro. Su peso específico segun BERGMANN es de 6,86: segun BRISSON 6,702; y segun HATCHETT 6,712.

Se funde á 809° (FARENHEIT), ó á 432°, 22 (centígrado); y si se eleva á la temperatura se volatiliza.

El antimonio se combina con el oxígeno, y forma dos óxidos. Por una serie de experimentos que ha hecho BERZELIUS se ha convencido que estos óxidos hacen funciones de ácidos cuando se combinan con las bases; y asi los ha llamado ácido antimónico y ácido antimonioso, de lo que resultan los antimoniatos y los antimonitos.

Este metal se combina con muchos cuerpos combustibles simples, y casi todos los metales.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Antimonio.

Régulo de antimonio.

Combinaciones del antimonio con los cuerpos combustibles simples no metálicos.

Antimonio y phósphoro.

- y azufre.

- y chloro.

- y iodo.

Véase Phosphuros.

V. Sulfuros.

V. Chloruros.

V. Ioduros.

Aligaciones del antimonio con los metales quebradizos.

Antimonio y arsénico.

- y bismutho.

- y molybdeno.

- y túngsteno.

Estas aligaciones son quebradizas.

Nomenclatura antigua.

Aligaciones del antimonio con los metales dúctiles.

Antimonio y sodio.

- y potasio.
- y zinc.
- y hierro.
- y estaño.
- y cobre.
- y plomo.
- y mercurio.
- y plata.
- y oro.
- y platino.

Todas estas aligaciones son quebradizas, á excepcion de las de estafio, hierro, zinc y plata, cuyas proporciones para hacerlas dúctiles ó quebradizas no se han determinado hasta ahora.

Combinaciones del antimonio con el oxígeno.

Protóxido de antimonio ó Oxido blanco-gris de ácido antimonioso....

Deutóxido de antimonio ó Oxido blanco mate de ácido antimónico.... antimonio.

- y ammoniaco.
- y azufre.

Véase Ammoniatos.
V. Deutoxi-sulfuros.

Combinaciones del protóxido de antimonio con los ácidos é hydrácidos.

Protóxido de antimonio y

- ácido bórico.
- hydro-chlórico.
- — hydriódico.
- acérico.
- oxálico.
- cítrico.
- — agállico.
- — tartárico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se hallará en ellos el nombre particular de cada sal de antimonio al minimum.

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del deutóxido de antimonio con los ácidos é hydrácidos.

Deutóxido de antimonio y ácido phosphórico.

— sulfúrico.
— nítrico.
— hydro-fluórico.
— acético.
— benzóico.
— tartárico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos para ver las denominaciones particulares de cada sal de antimonio al maximum.

Antimoniatos.

Combinaciones del ácido antimónico con la bases.

Proto-antimoniato de zirco- s'Antimoniato de zirconio. na. - de aluminio. – de alúmina. - de yttrio. - de yttria. — — de glucinio. — de glucina. - de magnesio. — de magnesia. - de cal. - de calcio. — — de stroncio. - de stronciana. - de bario. - de baryta. Deuto-antimoniato de sodio. - de sosa. - de potasa. - de potasio. Antimoniato de ammoniaco. - de ammoniaco. - de cobre. Proto-antimoniato de cobre. - de cobalto. — de cobalto. - de manganeso. - de manganesa. — de hierro. — de hierro. - de zinc. Deuto-antimoniato de zinc. Proto-antimoniato de plomo. — de plomo.

Nomenclatura antigua.

Antimonitos.

Combinaciones del ácido antimonioso con las bases.

Proto-antimonito de zirconio.	Antimonito de zircona
— — de aluminio.	— de alúmina.
— — de yttrio.	- de yttria.
— — de glucinio.	— de glucina.
— de magnesio.	— de magnesia.
- de calcio.	— de cal.
— — de stroncio.	— de stronciana.
de bario.	- de baryta.
Deuto-antimonito de sodio.	— de sosa.
— — de potasio.	- de potasa.
Antimonito de ammoniaco.	— de ammoniaco.
Proto-antimonito de cobre.	- de cobre.
— — de cobalto. `	— de cobalto.
— — de manganeso.	— de manganesa.
— — de hierro.	- de hierro.
Deuto-antimonito de zinc.	— de zinc.
Proto-antimonito de plomo.	— de plomo.

S. VIII. URANO.

El urano, descubierto por KLAPROTH, es sólido, quebradizo, de color gris de hierro, brillante, y que cede fácilmente á la lima. Su peso específico es de 8,100 segun KLAPROTH, y de 9,000 segun BUCHOLZ.

Resiste un grado muy alto de calor sin fundirse; y se regula que es á mas de 170º del pyrómetro de Wedgewood.

No conocemos su maleabilidad ni su ducti-

lidad; y esto proviene de que no conseguimos cantidades suficientes de él para hacer ensayos.

El urano se combina fácilmente con el oxígeno; y se conocen dos grados de oxidacion: los óxidos de urano se combinan con los ácidos, y forman sales cristalizables.

No se han hecho pruebas de combinar el urano con los cuerpos combustibles simples ni con los metales. Solamente conocemos el sulfuro de urano, cuya preparacion han intentado con buen éxito KLAPROTH y BUCHOLZ.

El chloro y el iodo se combinan tambien

con el urano.

Nomenclatura actual.

.. Nomenclatura antigua.

Urano.

Uranito.

Combinaciones del urano con los cuerpos combustibles simples no metálicos.

Urano y azufre.

Véase Sulfuros.
V. Chloruros.

— y chloro. — y iodo.

V. Ioduros.

Combinaciones del urano con el oxígeno.

Protóxido de urano. Deutóxido de urano. Oxido negro de urano.

- amarillo limon de urano.

Nomenclatura actual. Nomenclatura antigua.

Combinaciones del protóxido de urano con los ácidos.

Protóxido de urano y ácido carbónico.

— phosphórico.

— sulfúrico.

— nítrico.

— oxálico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos para saber el nombre propio de cada sal de urano

— — benzóico. — — cítrico. — — agállico.

> Combinaciones del deutóxido de urano con los ácidos é hydrácidos.

Deutóxido de urano y ácido sulfúrico.

— — iódico.

- hydriódico.

- hydro-fluórico.

- acético.

— tartárico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se hallará en ellos la denominación particular de cada sal de urano al maximum.

al minimum en particular.

S. IX. CERIO.

El cerio es sólido, brillante, quebradizo, de color semejante al del hierro.

Este metal ha sido el objeto de muchas investigaciones de los químicos mas célebres, y todos estan acordes en que tiene dos grados de oxidacion.

No conocemos sus combinaciones con los cuerpos combustibles simples, ni sus aligaciones con los metales. GAHN ha intentado, aunque inútilmente, aligarle con el plomo.

-Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Cerio.

Cererio.

Combinaciones del cerio con los cuerpos combustibles, simples no metálicos.

Cerio y chloro. y iodo.

Véase Chloruros. V. Ioduros.

Combinaciones del cerio con el oxígeno.

Protóxido de cerio.

Oxido blanco de cerio.

Combinaciones del protóxido de cerio con los ácidos.

Protóxido de cerio y ácido

nítrico.

- acético.

ــــ ـــ agállico. ' - - succinico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se hallara el nombre de cada sal de cerio al mini-

Combinaciones del deutóxido de cerio con los ácidos é hydrácidos.

Deutóxido de cerio y ácido Véanse los artículos de sulfúrico.

- nitrico.

- - chlórico.

— — hydro-chlórico.

cada uno de estos ácidos, donde se encontrará el nombre particular de cada sal de cerio al maximum.

S. X. COBALTO.

El cobalto es un metal sólido, de color blanco que tira á rosado; aparenta diversas texturas segun el grado de fusion que tiene: unas veces está en láminas, otras en granos finos y apretados, otras parece de tejido fibroso; no tiene olor, su sabor es poco sensible. Su peso específico segun BERGMANN es de 7,7, y segun TASSAERT de 8,5384. Se funde á 130° de WEDGEWOOD; y si se deja enfriar lentamente toma una configuracion cristalina en prismas irregulares segun FOURCROY y RICHTER. El iman le atrae, aunque menos que al hierro.

El cobalto se combina con el oxígeno en dos proporciones determinadas segun Proust, y estos dos óxidos combinados con los ácidos

forman sales.

Tambien se combina con muchos cuerpos combustibles, y forma aligaciones con casi to-dos los metales.

El cobalto metal no tiene usos; pero sus óxidos sirven mucho en las artes.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del cobalto con los cuerpos combustibles simples no metálicos.

Cobalto y azufre.

y phósphoro.

Véase Sulfuros. V. Phosphuros.

QUÍMICA.

Nomenclatura actual.

Nomenclaturu antigua,

Cobalto y chloro.

— y iodo.

Vease Chloruros. V. Ioduros.

Aligaciones del cobalto con los metales quebradizos.

Cobalto y molybdeno. Es quebradiza.

Aligaciones del cobalto con los metales dúctiles.

Cobalto y hierro.

- y estaño.
- y cobre.
- y nickel.
- y plomo.

- y oro.

Las aligaciones de oro y plomo son dúctiles, las demas son poco conocidas.

Combinaciones del cobalto con el oxígeno.

Protóxido de cobalto. Doutóxido de cobalto. Oxido gris de cobalto.

— negro de cobalto.

Combinaciones del protóxido de cobalto con los ácidos é hydrácidos.

Protóxido de cobalto y áci-

— phosphórico.

— — iódico.

— — nítrico.

— hydro-chlórico.

— — hydriódico. — — oxálico.

— — Oxanco. — — benzóico.

— zúmico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se hallara en ellos la denominación particular de cada sal de cobalto al minimum.

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del deutóxido de cobalto con los ácidos é hydrácidos.

Deutóxido de cobalto y áci-	1
do bórico. — sulfúrico. — hydro-fluórico. — acético. — cítrico. — tartárico.	Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se hallará en ellos el nombre de cada sal de cobalto al maximum.
_	

§. XI. TITANO.

Metal descubierto por KLAPROTH. Todos los experimentos que se han hecho para reducirle á metal han sido casi infructuosos: no obstante si damos crédito á LAMPADIO y LAUGIER parece que puede conseguirse por medio del carbon y de un fuego muy activo y continuado.

Este metal tiene un color rojo mas subido que el cobre; es brillante, quebradizo, y muy dificil de fundir.

Ignoramos su peso específico.

Se combina con el oxígeno, y da orígen á dos óxidos: el uno rojo al mínimum, y el otro blanco al maximum. Combinados estos óxidos con los ácidos forman sales cristalizables.

Las combinaciones del títano con los cuerpos combustibles simples y los metales se han estudiado poco. Sin embargo de esto Mr. Che-NEVIX ha llegado á conseguir un phosphuro de este metal. El iodo se combina tambien con él, y forma un ioduro.

Nomenclatura antigua.

Títano.

Combinaciones del titano con los euerpos combastibles simples no metálicos.

Títano y phósphoro.

— y iodo.

Véase Phosphuros y Ioduros.

Combinaciones del titano con el oxigeno.

Protóxido de títano. Deutóxido de títano. Oxido rojo de titano. .

— blanco de titano.

Combinaciones del protoxido de titano con los acidos:

Protóxido de títano y ácido 7

- carbónico.
- — phosphórico. — — nítrico.
- acético.
- — benzóico.
- cítrico.
- — tartárico.

Véanse los articulos de cada uno de estos acidos pera saber el nombre perticular de cada sal de titano al minimum.

Combinaciones del deutóxido de títano con los ácidos é hydrácidos.

Deutóxido de títano y ácido sulfúrico.

- — iódico.
- hydro-chlórico.
- hydriódico.
- oxálico.
- agállico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se hallará en ellos el nombre particular de cada sal de títano al maximum.

S. XII. BISMUTHO.

Metal quebradizo, blanco amarillento, brillante, inodoro, insípido, cuya figura segun HAUY es un octaedro ó dos pirámides de cuatro caras unidas por sus bases. Su peso específico es de 9,822: pero es mucho mayor cuando está martillado. Se funde á la temperatura de 246,66 (centigrado); y si se deja enfriar lentamente cristaliza en parallelipípedos. Mr. BRONG-NIART fue el primero que observó este fenómeno. Si por el contrario se aumenta la temperatura, se volatiliza.

Combinándose con el oxígeno forma dos óxidos: uno gris ó protóxido, y otro amarillo ó deutóxido. Ambos se combinan con los áci-

dos, y forman sales cristalizables.

El bismutho se combina tambien con los cuerpos combustíbles simples y con los metales.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Bismutho.

Régulo de bismutho.

Combinaciones del bismutho con los cuerpos combustibles simples no metálicos.

Bismutho y phósphoro. Véase Phosphuros.

— y azufre. — y chloro. V. Sulfuros. V. Chloruros.

- y iodo.

V. Ioduros.

Nomenclatura untigua.

Aligaciones del bismutho con los metales quebradizos.

Bismutho y molybdeno.

- y túngsteno.
- y antimonio.

Estas aligaciones son quebradizas.

Aligaciones del bismutho con los metales dúctiles.

Bismutho y sodio.

- y potasio.
- y zinc.
- y hierro.
- y estaño.
- y cobre.
- y nickel.
- y plomo.y mercurio.
- y mercu — y plata.
- y palladio.
- y oro.
- y platino.

De todas estas aligaciones solo la de plomo es dúctil; las de plata, zine, cobre, hierro y nickel se conocen poco.

Combinaciones del bismutho con el oxigeno.

Protóxido de bismutho. Deutóxido de bismutho.

Oxido gris de bismutho.
—amarillo de bismutho.

Combinaciones del protóxido de bismutho con los ácidos.

Protóxido de bismutho y áci- \ Véase Carbonatos.

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del deutóxido de bismutho con los ácidos é hydrácidos.

Deutóxido de bismutho y ácido bórico.

- — phosphórico. — — sulfúrico:
- — sulfuroso.
- iódico.
- mítrico.
- hydro-chlórico.
- hydro-fluórico.
- hydriódico, "
- acético.
- oxálico.
- benzóico.
- agállico.
- tartárico.

Véanse los articulos de cada uno de estos ácidos. en donde se hallará el nombre propio de cada sal de bismutho al maximum.

S. XIII. COBRE.

Metal conocido de todos, y cuyas inmensas propiedades no podemos detallar en esta obra: baste decir que su peso específico es de 8,830 segun Lewis luego que se ha fundido, y de 8,9 cuando se le ha martillado. Se funde á 27º del pyrometro de WEDGEWOOD, que se valua á 2470 (centígrado), y á 1450 de FAREN-HEIT. Cuando se enfria es susceptible de tomar una figura regular que representa pirámides de cuatro caras. Y si se eleva la temperatura se volatiliza.

El cobre se combina con el oxígeno en dos

proporciones determinadas: una forma el protóxido de color amarillo naranjado segun Proust; y la otra el deutóxido que es negro. Este, combinado con el ácido carbónico del ayre, forma lo que se conoce con el nombre de óxido verde de cobre, ó verde gris.

Las combinaciones del cobre son muchísimas; se une con casi todos los cuerpos combustibles siemples no metálicos, excepto el azoe, el hydrógeno y el carbono; sus aligaciones con los metales son muchas: y algunas de estas de primera necesidad en las artes.

Nomenclatura actual.

/ Nomenclatura antigua.

Combinaciones del cobre con los cuerpos combustibles simples no metálicos.

Cobre y phósphoro,

- y azufre.
- y chloro.
- y iodo.

Véase phosphuros, sulfuos &c. &c.

Aligacion del cobre con los metales quebradizos.

Cobre y manganeso.

- y arsénico.
- y molybdeno.
- y túngsteno.
- y antimonio.
- y cobalto.
- y bismutho.

Ignoramos las proporciones para que se hagan dúctiles ó quebradizas estas aligaciones,

La de cobre y arsénico se ha conocido con los nombres de cobre blanco, tumbaga.

K

Nomenclatura antigua.

Aligaciones del cobre con los metales dúctiles.

Cobre y hierro.

Cobre y zinc.

Similor. Pinchebec.

Metal del Principe

berto.

Oro de Manheim.

Laton.

Cobre amarillo.

Bronce.

Alambre dorado.

Metal de campanas.

- y nickel.

- v estaño.

- y plomo.

y mercurio.

— y osmio.

- y plata.

- y palladio.

- y rhodio.

— у ого.

- y platino.

- é iridio.

La mayor parte de estas aligaciones, excepto las de mercurio, estaño, zinc, oro, plata y platino se han estudiado muy poco, y por tanto son desconocidas.

Combinaciones del cobre con el oxígeno.

Oxido amarillo anaranjado Protóxido de cobre.

de cobre. Deutóxido de cobre. – negro de cobre.

Deutóxido de cobre y Jvéase Deutoxi-cyanuros.

cyanógeno...

- y ammoniaco.

V. Ammoniatos.

y agua.

V. Hydratos.

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del protóxido de cobre con los ácidos ē hydrácidos.

Protóxido de cobre y ácio	lo \
phosphórico. — sulfuroso.	1.
— hydro-fluórico.	Véans
— — hydro-cyánico.	cada uno
— oxálico.	para sab
— — benzóico.	cion pa
— cítrico.	sal de co
— — mellítico.	•

se los artículos de o de estos ácidos er la denominarticular de cada obre al minimum.

Combinaciones del deutóxido de cobre con los ácidos é hydrácidos.

Deutóxido de cobre y ácido

bórico.

succínico. — zúmico.

- — carbónico.

— — sulfúrico.

- iódico.

- nítrico.

- hydro-chlórico.

- hydriódico.

- acético.

— — agállico. — — tartárico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se encontrará en ellos el nombre particular de cada sal de cobre al maximum.

S. XIV. TELLURO.

El telluro es sólido, de color blanco azulado que tira al del plomo, muy brillante, de un tejido laminoso, quebradizo, fácil de pulverizarse; su peso específico es de 6,115 segun KLAPROTH. Se funde á un grado de calor mayor que el que se necesita para poner líquido el plomo; y cuando se enfria, cristaliza en agujas pequeñitas. Si se aumenta la temperatura se volatiliza, y despide un olor semejante al del rábano silvestre.

El telluro se oxida con facilidad en una sola proporcion. Este protóxido es blanco, y se reduce fácilmente al estado metálico calentándole con carbon.

Tambien se combina con el azufre, el hydrógeno y el chloro; su aligacion con los metales es poco conocida.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Telluro.

Combinaciones del telluro con los cuerpos combustibles simples no metálicos.

Telluro é hydrógeno.

— y azufre.

— y chloro.

Hydrógeno tellurado.

Véase Sulfuros y chloruros.

Aligaciones del telluro con los metales dúctiles.

Telluro y mercurio.

— y potasio.

Son quebradizas.

Combinaciones del telluro con el oxígeno.

Protóxido de telluro.

— y ammoniaco.

- y agua.

Oxido blanco de telluro. Véase Ammoniatos. V. Hydratos.

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del protóxido de telluro con los ácidos é hydrácidos.

Protóxido de telluro y ácido sulfúrico. — — nítrico. — — iódico. — — hydro-chlórico. — — hydriódico. — — agállico.	Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos para saber el nombre par- ticular de cada sal de te- lluro.
--	--

SECCION QUINTA.

§. I. NICKEL.

El nickel, descubierto en el año de 1754 por CRONSTEDT, es sólido, quebradizo, blanco como la plata. Su peso específico es de 8,279 segun RICTHER, y de 8,660 cuando está martillado. Es maleable tanto en frio como en caliente; y á pesar de su poca elasticidad se puede reducir á láminas muy delgadas, y á hilos muy finos y delgados. Es atraible al iman, y sirve para hacer agujas imanizadas: es fusible á 160° de WEDGEWOOD. Hasta ahora no se ha conseguido cristalizado.

A una temperatura elevada se combina con el oxígeno, y forma dos óxidos diferentes; el protóxido es de color gris verdoso, y el deutóxido es negro.

Se combina tambien con muchos cuerpos,

combustibles simples, y forma aligaciones con muchos metales.

El nickel que se vende en el comercio es muy impuro; siempre está mezclado con cobalto, arsénico y bismutho.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Nickel.

Combinaciones del nickel con los cuerpos combustibles simples no metálicos.

Nickel y phósphoro.

Véase Phosphuros.

— y azufre.

V. Sulfuros.

- y chloro.

V. Chloruros.

Aligaciones del nickel con los metales quebradizos.

Nickel y bismutho.

- y arsénico.

- y molybdeno.

- y cobalto.

No se conocen las proporciones para hacerlas dúctiles ó quebradizas.

Aligaciones del nickel con los metales dúctiles.

Nickel y hierro.

— y estaño.

- y cobre.

- y plomo.

y oro.

Estas aligaciones, excepto las de oro, se han estudiado poco.

Combinaciones del nickel con el oxígeno.

Protóxido de nickel. {Oxido gris verdoso de nickel. — negro de nickel.

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del protóxido de nickel con los ácidos é hydrácidos.

Protóxido de nickel y ácido)
bórico.
— carbónico.
— nítrico.
— hydro-fluórico.
— acético.
— oxálico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se encontrará en ellos la denominacion particular de cada una de las sales de nickel al minimum.

— — agállico. — — zúmico.

- benzóico.

Combinaciones del deutóxido de nickel con los ácidos é hydrácidos.

Deutóxido de nickel y ácido iódico.
— hydro-chlórico.

- - hydriódico.

Véanse los artículos de estos ácidos, y se hallará en ellos la denominación particular de cada sal de nickel al maximum.

§. II. PLOMO.

Este metal ha ocupado en todos tiempos la atencion de los químicos. Sus dilatados usos en las artes han sido causa de que le estudiemos mucho. Se sabe que su peso específico es de 11,3523 segun BRISSON; pero segun MUSSCHEN-

BROECK tiene la notable particularidad de que es mas ligero despues de machacado que antes. Se funde á 322º,22 (centígrado); y si se aumenta el calor se volatiliza: cuando se enfria cristaliza, segun Mongez, en pirámides cuadrangulares.

El plomo se combina con el oxígeno en muchas proporciones: unos reconocen cuatro, otros tres, y algunos dos. Seguiremos esta última opinion como mas natural, y que cuadra mejor con esta obra. Asi que el protóxido de plomo será el óxido amarillo, y el deutóxido el óxido rojo subido.

El plomo se combina con los cuerpos combustibles simples, excepto el hydrógeno, el carbono y el azoe: se aliga con casi todos los metales á excepcion del hierro.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del plomo con los cuerpos combustibles simples no metálicos.

Plomo y phósphoro. — y azufre. y chloro.

- y iodo.

Véase Phosphuros.

V. Sulfuros. V. Chloruros.

V. Ioduros.

Nomenclatura antigua.

Aligaciones del plomo con los metales quebradizos.

Plomo y arsénico.

- y molydeno.
- y túngsteno.
- y antimonio.
- y cobalto.
- y bismutho.

Estas aligaciones son todas dúctiles, á excepcion de las del arsénico y túngsteno, cuyas proporciones para que sean dúctiles ó quebradizas nos son desconocidas.

Aligaciones del plomo con los metales dúctiles.

Plomo y sodio.

- y potasio.
- y zinc.
- y hierro.
- ў estaño.
- y cobre.
- y nickel.
- y mercurio.
- y plata.
- y palladio.
- y oro.
- y platino.

Las aligaciones con el estaño y la plata son dúctiles; las demas ó son quebradizas, ó poco conocidas en sus proporciones.

Combinaciones del plomo con el oxígeno.

Protóxido de plomo. Deutóxido de plomo. Deutóxido de plomo Oxido amarillo de plomo.

— rojo intenso de plomo.

Deutóxido de plomo y Véase Hydratos.

— y cyanógeno.

V. Deutoxi-cyanuros.

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del protóxido de plomo con los ácidos é hydrácidos.

Protóxido de plomo y ácido bórico. – carbónico. - phosphórico. — — sulfúrico. – — sulfuroso. — iódico. - hydro-chlórico. — — hydriódico. - nítrico. — — hydro-fluórico. — acético. — — oxálico. — cítrico. - fúngico. — — agállico. - mellítico. - succinico. — — tartárico. - subérico. — zúmico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos para encontrar el nombre propio de cada sal de plomo al minimum.

Combinaciones del deutóxido de plomo con los ácidos.

Deutóxido de plomo y ácido Véase Iodatos.

§. III. MERCURIO.

El mercurio á la temperatura ordinaria está en estado líquido; con el ayre seco no se oxida como se ha creido por algun tiempo; el polvo gris que se forma en su superficie no es óxido, es el mismo metal muy dividido. Su peso específico es de 13,568 segun CAVENDISH y Brisson, y de 13,600 segun KLAPROTH. Expuesto á una temperatura de 40° bajo o se congela, y presenta una masa bastante maleable, cuya ductilidad y tenacidad no se han examinado bien. Se ha observado que mientras la congelación, toma una forma cristalina regular en octaedros.

El mercurio es volátil, y por esta propiedad se purifica destilándole. Cuando está en vapor es tan invisible como el ayre. Se valúa esta temperatura en 660° de FARENHEIT, y en 346° (centígrado) segun CRICHTON.

Se combina con el oxígeno en dos proporciones diferentes: la primera forma el protóxido ú óxido negro, la segunda el deutóxido ó óxido rojo.

Tambien se combina el mercurio con los cuerpos combustibles simples, y se aliga con muchos metales.

Nomenclatura actual. Nomenclatura antigua.

Mercurio. Plata viva.

Mercurio.

Combinaciones del mercurio con los cuerpos combustibles simples no metálicos.

Mercurio é hydrógeno.

— y phósphoro.

— y azufre. — y chloro.

— y iodo.

— y cyanógeno.

Véase Hydruros, Phosphuros &c. &c. &c.

Nomenclatura antigua.

Aligaciones del mercurio con los metales quebradizos.

Mercurio y arsénico.

- y antimonio.
- y bismutho.
- y telluro.

Estas aligaciones son quebradizas.

Aligaciones del mercurio con los metales dúctiles.

Mercurio y sodio.

- y potasio.
- y zinc.
- y hierro.
- y estaño.
- y cobre.
- y plomo.
- y mercurio.
- y plata.
- y oro.
- y platino.

Todas son quebradizas.

Combinaciones del mercurio con el oxígeno.

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del protóxido de mercurio con los ácidos é hydrácidos.

Protóxido de mercurio y áci-
do bórico.
— — carbónico.
— — phosphórico.
— — sulfúrico.
—— sulfuroso.
— — iódico.
— nítrico.
— hydro-chlórico.
— — hydriódico.
— acético.
— málico.
— — oxálico.
— — benzóico.
— — agállico.
— — mellítico.
— — tartárico.
subérico

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos para encontrar el nombre particular de cada sal de mercurio al minimum.

Combinaciones del deutóxido de mercurio con los ácidos é hydrácidos.

Deutóxido de mercurio y 3 Véase Sulfatos. ácido sulfúrico..... Deutóxido de mercurio y ácido nítrico. - — hydro-chlórico. - hydro-fluórico.

— acético. — — cítrico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se encontrará en ellos la denominacion particular de cada sal de mercurio al maximum.

§. IV. Osmio.

Este metal fue descubierto por Mr. TEN-NANT en la mina de platina. Es sólido, brillante y de color gris azulado. Se funde con tanta dificultad que hasta ahora no se ha podido conseguirlo. Si se calienta al ayre exhala un olor irritante, vivo y muy parecido al del chloro; y esta propiedad ha sido causa de llamarle osmio, que en griego significa olor.

El osmio se oxida fácilmente al ayre libre; y esta propiedad, que parece ser contradictoria á su grande insolubilidad en los ácidos en general, es uno de los caractéres mas notables que distinguen este metal. Hasta ahora no conoce-

mos su peso específico.

No se han hecho ensayos para combinar el osmio con los cuerpos combustibles simples; no obstante sabemos que se aliga con algunos metales, y son dúctiles estas aligaciones.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Osmio.

Aligaciones del osmio con los metales dúctiles.

Osmio y cobre.

— y mercurio.

— y oro.

Protoxido de osmio.

Protoxido de osmio y y ácido agállico...

Yéase Agallatos.

SECCION SEXTA.

6. I. PLATA.

La plata es tan conocida que no nos detendremos en hablar de sus propiedades fisicas; baste decir que su peso específico es de 10,474 segun Brisson y HATCHETT, y de 10,510 cuando está machacada ó martillada. Es el metal mas maleable despues del oro, y su ductilidad no es menor que su maleabilidad. Puede fundirse á 1000° de FARENHEIT, ó á 537°,77 (centígrado). Si se eleva la temperatura se volatiliza. En el estado de fusion se llega á cristalizar si se enfria lentamente, toma la figura de pirámides cuadrangulares segun FELLER v Mongez.

Combinándose con el oxígeno la plata forma dos óxidos diferentes. Se combina tambien con muchos cuerpos combustibles simples, y se aliga con muchos metales,

Nomenclatura actual. Nomenclatura antigua.

Combinaciones de la plata con los cuerpos combustibles simples no metálicos.

Plata y phósphoro.

- y azufre.

- y chloro.

- y iodo.

(Véase Phosphuros y sulfuros &c. &c. &c.

Nomenclatura antigua.

Aligaciones de la plata con los metales quebradizos.

Plata y arsénico.

- y molybdeno.
- y túngsteno.
- y antimonio.
- y bismutho.

Estas aligaciones son poco conocidas, excepto la de arsénico que es quebradiza.

Aligaciones de la plata con los metales dúctiles.

Plata y zinc.

- _ y hierro.
- y estaño.
- y cobre.
- y plomo.
- y mercurio.
- y palladio.
- y rhodio.
- y oro.
- y platino.
- é īridio.

Estas aligaciones son todas dúctiles, menos la de mercurio que es quebradiza; las de zinc, palladio, iridio y rhodio estan sin determinarse para que sean dúctiles ó quebradizas.

Combinaciones de la plata con el oxígeno.

Protóxido de plata. Deutóxido de plata.

- y cyanógeno.
- y ammoniaco.
- y agua.

Oxido negro de plata.

- amarillo verdoso de plata. Véase Deutoxi-cyanuros.
- V. Ammoniatos.
- V. Hydratos.

Combinaciones del protóxido de plata con los ácidos.

Protóxido de plata y \\ \(\frac{1}{2} \text{Véase Nitratos.} \)

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del deutóxido de plata con los ácidos é hydrácidos.

Deutóxido de plata y ácido bórico.

— phosphórico.

— sulfúrico.

— sulfuroso.

— chlórico.

— iódico.

— nítrico.

— hydro-chlórico.

— hydro-fluórico.

— hydro-fluórico.

— hydro-cyánico.

— acético.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se encontrará la denominación particular de cada sal de plata al maximum.

— — málico. — — oxálico.

— benzóico.

— cítrico.

— — agállico.

— — tartárico. — — subérico.

__ zúmico.

S. II. PALLADIO.

Mr. Wollaston fue el que encontró este metal en el mineral de la platina, con la que tiene mucha semejanza. Su peso específico es de 11,3 á 11,8 segun esté, en láminas ó martillado. Se funde á un grado muy fuerte de calor, el cual no ha podido valuarse hasta ahora.

El palladio se combina con el oxígeno, y

forma un óxido que se asemeja al color azul: este óxido se combina con los ácidos, y forma sales de varios colores.

Tambien se combina con algunos cuerpos combustibles simples, y se aliga con muchos metales.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Palladio.

Combinaciones del palladio con los cuerpos combustibles simples no metálicos.

Palladio y azufre.

- y chloro.

- y iodo.

Véase Sulfuros &c. &c.

Aligaciones del palladio con los metales quebradizos.

Palladio y arsénico.

— y bismutho.

Son quebradizas.

Aligaciones del palladio con los metales dúctiles.

Palladio y hierro.

— y estaño.

- y cobre.

- y plomo.

- y plata.

— y oro.

- y platino.

De todas estas aligaciones solo conocemos bien la del oro, y es dúctil: de las demas es preciso ensayar las proporciones en que deben estar para que sean dúctiles ó quebradizas.

Combinaciones del palladio con el oxígeno.

Protóxido de palladio. Oxido azul de palladio. Protoxido de palladio y cyanógeno......

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del protóxido de palladio con los ácidos é hydrácidos,

Protóxido	de	palladio	y	áci.
· 1	. 1	Č(!	•	

- do sultúrico. — — iódico.
- nítrico.
- hydro-chlórico.
- hydriódico.
- hydro-cyánico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se hallará el nombre particular de cada sal de palladio.

S. III. RHODIO.

El rhodio fue descubierto por el mismo que el palladio, y en el mismo mineral de platina. Se sabe que es blanco; pero ignoramos sus propiedades fisicas por la imposibilidad que hay de conseguirle fundido en el crisol. Mr. Wo-LLASTON valúa su peso específico en 11,000 tomando el agua por unidad.

El rhodio es tan inalterable al ayre como á la temperatura mas elevada: ni aun los ácidos le atacan sensiblemente; pero cuando está disuelto en el ácido hydro-chlórico y se precipita, es en un estado de óxido amarillo.

Este metal se combina con algunos cuerpos combustibles simples, y se aliga con muchos metales. La etimología de su nombre es por el color de rosa que forman sus disoluciones; pero, como lo advierte muy bien VAUQUELIN, este nombre deberia corresponder tambien al palladio, porque presenta los mismos fenómenos.

Nomenclatura antigua.

Rhodio.

Combinaciones del rhodio con los cuerpos combustibles simples no metálicos.

Rhodio y azufre.

- y chloro.
- y iodo.

Véase Sulfuros &c. &c.

Aligaciones del rhodio con los metales quebradizos.

Rhodio y arsénico.

— y bismutho.

Estas aligaciones son quebradizas.

Aligaciones del rhodio con los metales dúctiles.

Rhodio y cobre.

- y plomo.
- y plata.
- y oro.

Son dúctiles estas aligaciones.

Combinaciones del rhodio con el oxígeno.

Protóxido de rhodio. Oxido amarillo de rhodio.

Combinaciones del protóxido de rhodio con los ácidos é hydrácidos.

Protóxido de rhodio y ácido sulfúrico.

- — iódico.
- — nítrico.
- — hydriódico.
- bydro-chlórico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos para saber el nombre particular de cada sal de rhodio.

5. IV. PLATINO.

· El platino es un metal blanco, menos brillante que la plata, sonoro, insípido é inodoro: su peso específico segun Kirwan es de 23,000; por esta propiedad debemos considerarle como el cuerpo mas pesado de la naturaleza. Es muy dúctil, y tan maleable que pueden hacerse de él hojas muy delgadas: tambien pasa por la hilera. Es muy útil en las artes y la química por su grande infusibilidad.

El platino se combina con el oxígeno en dos proporciones; y CHENENIX considera en él dos grados de oxidacion: el primero ó protóxido es de color verde, y el segundo ó deu-

tóxido es amarillo.

Tambien se combina con muchos cuerpos combustibles simples, y se aliga con una infinidad de metales.

Parece que su descubrimiento le debemos á Mr. Wood, ensayador en la Jamaica.

Nomenclatura actual.

· Nomenclatura antigua.

Platino.

La platina.

Combinaciones del platino con los cuerpos combustibles simples no metalicos.

Platina y boro.

- y phósphoro.

- y azufre.

- y chloro.

- y iodo.

Véase Boruros, phosphu-ros &c. &c.

Nomenclatura antigua.

Aligaciones del platino con los metales quebradizos.

Platino y arsénico.

- y molybdeno.
- y antimonio.
- y bismutho.

Estas aligaciones son quebradizas.

Aligaciones del platino con los metales dúctiles.

Platino y zinc.

- y hierro.
- y estaño.
- y cobre.
- y nickel.
- y plomo.
- y mercurio.
- y palladio.
- y plata.
- y oro.

Las aligaciones de oro y plata son muy dúctiles: las de hierro y nickel lo son poco; las demas son quebradizas.

Combinaciones del platino con el oxígeno.

Protóxido de platino.
Deutóxido de platino.
Protóxido de platino.
Protóxido de platino
v cvanógeno.

Véase Protoxi-cyanuros.

Combinaciones del deutóxido de platino con los ácidos é hydrácidos.

Protóxido de platino y acido sulfúrico.

- iódico.
- nítrico.
- hydro-chlórico.
- hydriódico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se hallará el nombre particular de cada sal de platino.

tartárico.

Nomenclatura antigua.

Protóxido de platino y	•
ácido hydro-cyánico.	Véanse los artículos de cada
— acético.	uno de estos ácidos para hallas
oxálico.	el nombre particular de cada sa
— benzóico.	de platino.

§. V. ORO.

El oro, llamado tambien por los alquimistas rey de los metales, se ha mirado hasta aqui como el metal mas perfecto, y aun en el dia ocupa el primer lugar entre los cuerpos poco oxidables: su peso específico es de 19,237; es dúctil y maleable en extremo; se le puede reducir á hojas tan delgadas que con una onza de oro basta para cubrir un hilo de plata que tenga 444 leguas de largo.

El batidor de oro puede sacar de un decágrama de este metal 4891 panes cuadrados de 9 centímetros de línea por cada lado, y 81 centímetros de superficie total, que pueden cubrir una superficie de 40 metros cuadrados con unas hojas de 0,0000067, ó lo que es lo mismo, sesenta y siete diez millonésimas de metro de grueso.

El oro puede fundirse á 32° del pyrómetro de WEDGEWOOD, que equivalen segun MORTIMER á 1301 de FARENHEIT ó á 710°,55 (centígrado): si se aumenta esta temperatura se volatiliza. TILLET y MONGEZ consiguieron cristalizarle en pirámides cuadrangulares.

Se combina con el oxígeno en dos proporciones: la una forma el protóxido que es de color de púrpura ó violeta; y la otra el deutóxido que es amarillo.

El oro se combina tambien con muchos de los cuerpos combustibles simples, y de su aligacion con muchos metales resultan productos muy preciosos para las artes.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Oro.

Combinaciones del oro con los cuerpos combustibles simples no metálicos.

Oro y phósphoro.

— y chloro.

Véase Phosphuros. V. Chloruros.

Aligaciones del oro con los metales quebradizos.

Oro y arsénico.

- y molybdeno.
- y manganeso.
- y antimonio.
- y bismutho.
- y cobalto.

Estas aligaciones, excepto la de cobalto que es dúctil, son todas quebradizas.

Nomenclatura antigua.

Aligaciones del oro con los metales dúctiles.

Oro	v	zinc.

- y hierro.y estaño.
- y cobre.
- y nickel.
- y plomo.
- y mercurio.
- y osmio.
- y plata.
- y palladio. y rhodio.
- y platino. é iridio.

Las aligaciones de platino, palladio, hierro, plata y cobre son dúctiles; las de mercurio, estaño, plomo, zinc y nickel son todas quebradizas: en cuanto á las demas no se han determinado las proporciones en que deben estar para que sean dúctiles ó quebradizas.

Combinaciones del oro con el oxígeno.

Protóxido de oro. Deutóxido de oro. Oxido violado de oro. - amarillo de oro.

Combinaciones del protóxido de oro con los ácidos é hydrácidos.

Protóxido de oro y ácido Jvéase Hydro-chloratos. hydro-chlórico.....

Combinaciones del deutóxido de oro con los ácidos é hydrácidos.

Deutóxido de oro y acido '

- sulfúrico.
- — iódico. — — nítrico.
- hydriódico.
- — acético.
- - benzóico.
- — agállico.

Véanse los artículos de cada uno de estos ácidos, y se hallará en ellos el nombre de cada sal de oro en particular.

S. VI. IRIDIO.

Este metal se encontró tambien por Des-COTILS en el mineral de la platina: es blanco, solido, muy duro y dificil de fundirse; por esta razon ignoramos cuál sea su maleabilidad. ductilidad, peso específico y demas propiedades fisicas.

El iridio se combina con el oxígeno, y segun Thomson es susceptible de dos grados de oxidacion; pero como esta opinion no está demostrada, seguiremos la adoptada por todos los químicos que no señalan mas que uno.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Iridio.

Combinaciones del iridio con los cuerpos combustibles simples no metálicos.

Iridio y chloro.

Véase Chloruros.

Aligaciones del iridio con los metales dúctiles.

Iridio y cobre. - y plomo.

- y plata.

- y oro.

Estas aligaciones son

Combinaciones del iridio con el oxígeno.

Protóxido de iridio.

Nomenclatura antigua.

Combinaciones del protóxido de iridio con los ácidos é hydrácidos.

Protóxido de iridio y Véanse los artículos de cada ácido sulfúrico. Uno de estos ácidos para saber el nombre de cada sal particular de iridio.

TERCERA DIVISION.

ÁCIDOS ORGÁNICOS.

§. I. ACIDO ACÉTICO.

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua.

Acido acético........ Espíritu de Venus. Vinagre radical. Acido acetoso.

Acetatos.

Este nombre se da á las combinaciones del ácido acético con las bases.

Proto-acetato de zirco- nio	Acetato de zircona.
,	Aceto de arcilla. Sal acetosa de arcilla.
— — de aluminio	Acetito de arcilla.
	Acetato de alúmina.
— — de yttrio.	-'de yttria.
— de glucinio.	- de glucina.
	Sal acetosa magnesiana
— — de magnesio	Aceto de magnesia.
,	Acetato de magnesia.
,	Aceto calizo.
— — de calcio	Sal acetosa caliza.
•	Acetato de cal.
— de stroncio.	— de stronciana.
— — de bario.	- de baryta.

Nomenclatura actual. Nomenclatura antigua.

	Tierra foliada cristalizable.
•	— — mineral.
Deuto-acetato de sodio.	Sal acetosa mineral.
	Aceto de sosa.
	-Acetato de sosa.
	Sal digestiva de Sylvio.
	- diurética de Sylvio.
	esencial de vino.
	Magisterio purgante de tár-
— de potasio	taro. Arcano de tártaro.
•	
`	Tártaro regenerado.
	Tierra foliada de tártaro.
1	— — vegetal.
	Acetato de potasa.
	Sal acetosa ammoniacal.
Acetato de ammoniaco.	Aceto ammoniacal.
Acetato de ammoniaco.	Espíritu de Minderero.
•	Acetato ue ammoniaco.
Deuto-acetato de man-	A do manganesa
ganeso	Acetato de manganesa.
	Sal acetosa de zinc.
de zinc	Aceto de zinc.
	Acetato de zinc.
	Aceto marcial.
	Vinagre marcial.
Proto-acetato de hierro.	Acetato de hierro al mini-
`	mum.
•	Mandiante de hierro
Deuto-acetato de hier-	Acetato de hierro al maxi-
ro	
	C mum.
Proto-acetato de es-	Acetito de estaño.
taño.	Acetato de estano al mini-
	C mum.
Deuto-acetato de es-	SAcetato de estaño al mari-
tafio	mum.

Nomenclatura actual. Nomenclatura antigua.

Proto-acetato de arsénico. Acetato de arsénico.
A courte clas arrestical Licor fumante
Acetato oleo-arsenical. Acetoso de Cadet.
lybdeno
— de chromo. — de chromo.
— de túngsteno. — de túngstena.
— de antimonio. — de antimonio oxidulado.
· · · · · · · · · · · · · · · · · ·
Deuto-acetato de anti-}_ de antimonio oxidado.
monio
— de urano. — de urano.
Proto-acetato de cerio. — de cerio.
Deuto - acetato de co-7
balto de cobalto.
Proto-acetato de títano. — de títano.
Sobre-deuto-gretato de 3
bismutho
Cristales de Venus.
Deuto-acetato de cobre. Verdete cristalizado.
Aceto de codre:
Acetato de cobre neutro.
Sub-deuto-acetato de sAcetato de cobre con exceso
cobre
Proto-acetato de nickel. Acetato de nickel.
/ Sal de Saturno.
Extracto de Saturno.
Agricate de Saturno
Azúcar de plomo.
Aceto de plomo.
(Acetato de plomo neutro.
Sub-proto - acetato de Acetato de plomo con exce-
plomo
Tierra foliada mercurial.
Proto-acetato de mer- Aceto mercurial.
curio
mum.

Nomenclatura antigua.

Deuto-acetato de mer- Acetato de mercurio al ma-

— — de plata. — — de platino. - de plata.

- de platina. — de oro. - de oro.

S. II. ACIDO MALICO.

Acido málico (1).... {Acido de las manzanas. — manzanoso.

(1) En ninguna parte mejor que aqui creemos oportuno dar una idea de las propiedades mas generales de un nuevo ácido que Mr. Donovan, químico ingles, ha descubierto en muchos frutos, como las camuesas, las ciruelas, las endrinas, las bayas del agracejo, y principalmente en las del sorbus o pyrus aucuparia, de donde toma el nombre de ácido sórbico. Este ácido existe siempre mezclado con el ácido málico, y de la propiedad que tiene de ser líquido é incristalizable como este último, proviene que no le distinguió de él, y los confundió ambos el célebre Schere. Pero si, como es regular, son exactos los experimentos de Donovan, no deberán confundirse de hoy en adelante estos dos ácidos, y los químicos procurarán establecer la línea de demarcacion en que se diferencian. Si examinamos las propiedades fisicas y químicas de estos dos ácidos, notaremos fácilmente la diferencia que hay entre ellos. En efecto el ácido sórbico es líquido, trasparente, sin color, inodoro, de un sabor ácido tan fuerte que causa dolor; es incristalizable, soluble en el agua y en el alcohol; no se altera sensiblemente cuando se halla en estado de libertad; si se le evapora ad siccitatem da una masa delicuescente, y lo que es mas particular que si se destila, no da muestra alguna de acidez la porcion de líquido que pasa al recipiente. Al contrario el ácido málico aunque tenga algunas propiedades que convengan con las del ácido sórbico, tiene otras muchas que le diferencian

Nomenclatura antigua.

Malatos.

Combinaciones del ácido málico con las bases.

Proto-malato de zirconio.	Malato de zircona.
— — de aluminio.	— de alúmina.
Proto-malato de yttrio.	— de yttria.
— — de glucinio.	— de glucina.
— de magnesio.	— de magnesia.
— de calcio.	— de cal.

de él: el ácido málico tiene siempre un color moreno roizo; se seca al ayre libre; no puede conservarse en masa sin descomponerse, y cuando se destila, da siempre una agua ácida, hydrógeno carbonado y ácido carbónico.

Tambien son dignas de notarse las combinaciones del ácido sórbico con las bases salificables, y todas prueban la existencia real del nuevo ácido descubierto por Dono-VAN. Forma tres sales bien diferentes con el protóxido de plomo, mientras que el ácido málico no forma mas que dos; si se combina con el ammoniaco y con los deutóxidos de sodio y potasio, y se mezcla un ácido á ellos, se consiguen cristales permanentes, fenómeno extraño al ácido málico; porque los deuto-malatos de sodio, potasio y ammoniaco son incristalizables y delicuescentes. El protomalato de aluminio es casi insoluble; el ácido sórbico no tiene accion sobre el protóxido de aluminio, de lo que se sigue que no puede haber proto-sorbato de aluminio &c.

No entraremos en grandes detalles sobre el ácido sórbico y sus propiedades; creemos suficiente lo que acabamos de decir para que se pueda formar una idea de él; si nos extendieramos mas en esto, seria apartarnos de los límites. que nos hemos propuesto en esta obra; por tanto suplicamos á los lectores que gusten adquirir noticias mas extensas sobre este particular, consulten los Anales de química y fisica, tom. 1. ó la Memoria original inserta en las transacciones filosóficas año de 1815, segunda parte,

98g. 241.

Nomenclatura antigua.

Sobre-	proto-	nala	to d	ecalcio.	
-	• .			•	

Proto-malato de stroncio.

- de bario.

Deuto-malato de sodio.

- de potasio.

Malato de ammoniaco.

Proto-malato de zinc.

- de hierro. - de plomo.

- de mercurio.

Deuto-malato de plata.

Malato ácido de cal.

- de stronciana.

- de baryta.

— de sosa.

— de potasa.

- de ammoniaco.

- de zinc.

- de hierro.

- de plomo. - de mercurio.

- de plata.

S. III. ACIDO OXALICO.

Acido de la acederilla.

Acido oxálico (1).... — oxalino.
— saccharino.
— del azúcar.
Oxi-sacchárico.

(1) Mr. Dulong ha hecho unos experimentos tan interesantes sobre el ácido oxálico y sus combinaciones con las bases salificables, y de ellos ha sacado conclusiones tan nuevas, que no podemos dejar de decir algo sobre aquello que nos parece mas notable. Este químico, cuya reputacion se aumenta cada dia, nos hace sospechar por sus nuevos trabajos una revolucion cierta en el modo de considerar de hoy en adelante la naturaleza de los ácidos vegetales y sus combinaciones con las bases salificables; se sustituiran nombres nuevos a los que hoy tenemos por muy exactos, y el lenguage de la química dará un paso muy grande hácia su perfeccion.

Dulong ha puesto alternadamente á la accion del ácido oxálico diferentes óxidos metálicos ó bases, y ha observado que la accion y productos que de esto resultan eran inherentes á la naturaleza del óxido empleado, y á la tendencia mayor ó menor con que estaba combinado el

Nomenclatura antigua.

Oxalatos.

Oxaltos.

Combinaciones del ácido oxálico con las bases.

Protoxalato de zirconio.	Oxalato de zircona.
— — de aluminio.	de alúmina.
— — de yttrio.	- de yttria.
— — de glucinio.	— de glucina.
— — de magnesio.	— de magnesia.
— — de calcio.	— de cal.
Sobre-protovalato de calcio.	— ácido de cal.

oxígeno en este último; asi los óxidos de stroncio, calcio, bario; los de plata y cobre combinados con el ácido oxálico no le causan alteracion alguna, y el oxalato que resulta equivale en peso á la dósis recíproca de los dos cuerpos empleados. Pero los resultados son bien diferentes si se opera sobre los óxidos de plomo y zinc, por ejemplo: entonces en lugar de obtener una sal como con los otros, se experimenta una pérdida de veinte por ciento de la cantidad del ácido oxálico que se empleó.

Dos hipótesis pueden servir para explicar este último fenómeno: primero, ó considerando el ácido oxálico formado de agua, carbono y oxígeno; segundo, como formado de hydrógeno y ácido carbónico. En el primer caso se resuelve la cuestion suponiendo el abandono del agua. principio del ácido oxálico, cuando se efectúa la combinacion con el óxido; pero en el segundo, el hydrógeno del ácido se combina todo con el oxígeno del óxido para formar agua que se desprende, mientras que el ácido carbónico queda combinado con el metal que se revivisica. De esta última opinion es Dulong, y es de dictamen que estos compuestos se llamen carbónidos: y como piensa que el ácido oxálico no es mas que un compuesto de ácido carbónico é hydrógeno, propone que se llame ácido hydro-carbonico, é hydro-carbonatos los compuestos en que el ácido oxálico quede sin experimentar alteracion, como los protoxalatos de bario, calcio, stroncio &c. &c.

Nomenclatura actual.	Nomenclatura antigua.
Protoxalato de stroncio.	Oxalato de stronciana.
— — de bario.	— de baryta.
Deutoxalato de potasio.	— de potasa.
Sobre-deutoxalato de pota-	(Sal de acederilla.
sio	1 -
	C tasa.
Deutoxalato de potasio y	•
sodio	sosa.
Tetroxalato de potasio	Quadroxalato de pata-
. –	L sa.
Sobre-deutoxalato de pota-	Oxalato acido de pota-
sio y ammoniaco	sa ammoniacal.
Deutoxalato de sodio.	Oxalato de sosa.
Sobre-deutoxalato de sodio.	— acídulo de sosa.
Oxalato de ammoniaco.	— de ammoniaco.
Sobre-deutoxalato de ammo- niaco	—ácido de ammoniaco.
Deutoxalato de manganeso.	— de manganesa.
Protoxalato de zinc.	— de zinc.
— de hierro.	— de hierro.
— — de estaño.	— de estaño.
Sobre-protoxalato de estaño.	— ácido de estaño.
Protoxalato de arsénieo.	— de arsénico.
— de molybdeno.	— de molybdena.
— de antimonio.	— de antimonio.
— de urano.	— de urano.
— — de cobalto.	de cobalto.
Sobre-protoxalato de cobal-	}— ácido de cobalto,
tò	acido de cobalto,
Deutoxalato de títano.	- de títano.
— — de bismutho.	- de bismutho.
Protoxalato de cobre.	— de cobre.
Sobre-protoxalato de cobre.	— ácido de cobre.
Protoxalato de nickel.	— de nickel.
— — de plomo.	de plomo.
— — de mercurio.	— de mercurio.
<i>y</i>	•

Nomenclatura actual.	Nomenclatura antigua.
Sobre-protoxalato de mercurio Deutoxalato de plata. — de platino.	Oxalato ácido de mer- curio. — de plata. — de platina.
§. IV. Acido	BENZOICO.
Acido benzóico	Sal de benjui. Flores de benjui. Acido de benjui. — benzónico.
Benzoatos.	Benzonos.
Combinaciones del ácido b	enzóico con las bases.
Benzoato de ammoniaco.	Benzoato de zircona. — de alúmina. — de yttria. — de glucina. — de cal. — de stronciana. — de baryta. de sosa. — de potasa. — de ammoniaco. — de manganesa. — de zinc. — de hierro oxidulado. — de estaño. — de arsénico. — de antimonio.

Nomenclatura actual. Nomenclatura antigua. Benzoato de urano. Proto-benzoato de urano. - de cobalto. - de cobalto. - de títano. — de títano. Deuto-benzoato de bismutho. - de bismutho. Proto-benzoato de cobre. - de cobre. - - de nickel. - de nickel. — de plomo. — de plomo oxidulado. Deuto-benzoato de plomo. - de plomo oxidado. Proto-benzoato de mercurio. - de mercurio. Deuto-benzoato de plata. - de plata. - de platino. - de platina.

§. V. Acido citrico.

- de oro.

- de oro.

Citratos.

Combinaciones del ácido cítrico con las bases.

Proto-citrato de zirconio.	Citrato de zircona.
— — de aluminio.	— de alúmina.
— — de yttrio.	— deiyttria.
— — de glucinio.	— de glucina.
— — de magnesio.	- de magnesia.
— — de calcio.	- de cal.
— — de stroncio.	- de stronciana.
— — de bario.	— de baryta.
Deuto-citrato de sodio.	— de sosa.
— — de potasio.	— de potasa.
Citrato de ammoniaco.	- de ammoniaco.
Deuro-citrato de manganeso.	— de manganesa.

Nomenclatura antigua.

Citrato de zinc.
/ — de hierro.
— de estaño.
— de antimonio.
— de urano.
— de cobalto.
— de títano.
- de cobre.
- de plomo.
— de mercurio.
— de plata.

§. VI. ACIDO FÚNGICO.

Acido fúngico.

Acido de los hongos.

Fungatos.

Combinaciones del ácido fúngico con las bases.

Proto-fungato de aluminio.	Fungato de alúmina.
— — de magnesio.	- de magnesia.
— — de calcio.	— de cal.
— — de stroncio.	— de stronciana.
— de bario.	— de baryta.
Deuto-fungato de sodio.	— de sosa.
— — de potasio.	— de potasa.
Fungato de ammoniaco.	— de ammoniaco
Deuto-fungaro de mangane-	— de manganesa.
— — de zinc.	— de zinc.
Proto-fungato de plomo.	— de plomo.

N. B. Los demas fungatos metálicos no se han estudiado hasta ahora.

Nomenclatura antigua.

§. VII. ACIDO AGALLICO.

Agallatos.

Combinaciones del ácido agállico con las bases.

Proto-agallato de zirconio.	Agallato de zircona.
— — de aluminio.	— de alúmina.
— — de yttrio.	— de yttria.
— — de glucinio.	— de glucina.
— de magnesio.	— de magnesia.
— — de calcio.	- de cal.
— — de stroncio.	- de stronciana.
— — de bario.	— de baryta.
Deuto-agallato de sodio.	— de sosa.
— de potasio	— de potasa.
Agallato de ammoniaco.	— de ammoniaco.
	— de hierro al míni- mum.
Deuto-agallato de hierro	Tinta negra. Agallato de hierro al maximum.
Proto-agallato de chromo.	- moreno de chromo.
— de columbio	— anaranjado de co- lumbio.
— — de antimonio.	- blanco de antimonio.
— — de urano.	— de castaña de urano.
— — de cerio.	blanco de cerio.
Deuto-agallato de títano	moreno rojizo de tí-
— de bismutho	— anaranjado de bis-

Nomenclatura antigua.

Proto-agallato de cobre..

Agallato moreno de co-

Proto-agallato de telluro. Proto-agallato de nickel.

- amarillo de telluro. – verde de nickel.

— — de plomo.

- blanco de plomo. (anaranjado de mer-

Proto-agallato de mercurio.

– purpurado de osmio.

- — de osmio. Deuto-agallato de plata.

- moreno de plata. .

– — de oro.

- moreno de oro.

S. VIII. ACIDO QUÍNICO.

Acido quínico.

Acido de la quina.

Quinatos.

Combinaciones del ácido quínico con las bases.

Proto-quinato de zirconio.

Quinato de zircona.

- de aluminio.

— de alúmina. - de yttria.

— de yttrio. - de glucinio.

- de glucina.

— — de magnesio. — — de calcio.

- de magnesia.

- de cal.

- — de stroncio.

- de stronciana. - de baryta.

- --- de bario. Deuto-quinato de sodio.

- de sosa.

— — de potasio.

— de potasa.

Quinato de ammoniaco.

— de ammoniaco.

S. IX. ACIDO MELLÍTICO.

Acido mellítico.

Acido honígstico.

Nomenclatura antigua.

Mellitatos.

Combinaciones del ácido mellítico con las bases.

•	
Proto-mellitato de zirconio.	Mellitato de zircona
— — de aluminio.	— de alúmina.
— de yttrio.	— de yttria.
— — de glucinio.	— de glucina.
— — de magnesio.	— de magnesia.
— — de calcio.	— de cal.
— de stroncio.	— de stronciana.
1 1 •.	
Sobre-proto-mellitato de ba- rio	7
rio	- acido de baryta,
Deuto-mellitato de sodio.	— de sosa.
de potasio.	— de potasa.
Mellitato de ammoniaco.	— de ammoniaço.
Proto-mellitato de hierro.	- de hierro.
— de cobre.	— de cobre.
— — de plomo.	— de plomo.
— de mercurio.	— de mercurio.
S. X. Acido	мо́ RICO.
Acido mórico.	Acido moroxólico.
Moratos.	Moroxolatos.
Combinaciones del ácido	mórico con las bases.
Proto-morato de zirconio.	Morato de zircona.
— de aluminio.	— de alúmina.
— de yttrio.	- de yttria.
— — de glucinio.	— de glucina.
— — de magnesio.	- de magnesia.
— de calcio.	— de cal.

Nomenclatura antigua.

Proto-morato de stroncio. — — de bario. Deuto-morato de sodio.

- de baryta. - de sosa.

— — de potasio. Morato de ammoniaco. Morato de stronciana.

- de potasa.

- de ammoniaco.

S. XI. ACIDO SUCCÍNICO.

Sal volátil de succino. Acido de succino. Acido succínico.....

Succinatos.

Combinaciones de ácido succínico con las bases.

Proto-succinato de zirconio. - de aluminio. - de alúmina. - de yttrio. — de yttria. - de glucinio. — — de magnesio. - de calcio. - de cal. — — de stroncio. — de stronciana. — — de bario. - de baryta. Deuto-succinato de sodio. - de sosa.

— de potasio. Succinato de ammoniaco.

Deuto-succinato de manganeso.

— — de zinc. Proto-succinato de hierro.

- -- de cerio. - de cobre.

- de plomo.

Succinato de zircona.

- de glucina.

- de magnesia.

- de potasa.

- de ammoniaco. - de manganesa.

- de zinc.

- de hierro. - de cerio.

- de cobre.

- de plomo.

S. XII. ACIDO TARTÁRICO.

Acido tartárico ó tártrico.. { Acido del tártaro. — tartaroso.

Nomenclatura antigua.

Tartratos.

Tártaros, Tartritos.

Combinaciones del ácido tartaroso con las bases.

	Tartrito de zircona. — de alúmina. — de yttria. — de glucina. — de magnesia. Tártaro calizo.
— de stroncio. — de bario. Sobre-proto-tartrato de ba-	Taririio de cal. — de sironciana. — de baryta. — acídulo de baryta.
rio Deuto-tartrato de sodio, Sobre-deuto-tartrato de sodio Deuto-tartrato de potasio	— de sosa. — ácido de sosa. Tártaro tartarizado. — soluble. Sal vegetal. Tártaro alcalizado. — de potasa. Tartrito ó tartrato de potasa.
Sobre-deuto-tartrato de po-	Táriaro. Cristales de tártaro. Cremor de tártaro. Tartrito acídulo de potasa. Cal ammoniacal tarta-
Tartrato de ammoniaco	rizada. Tártaro ammoniacal.
— y de deutóxido de po-	Tartrito de potasa am- moniacal.

Nomenclatura actual.	Nomenclatura antigua.
Deuto-tartrato de potasio y de sodio	Tártaro de sosa. Sal polycresta de la Rochela. — de Seignette. Tartrito de potasa y sosa.
— — y de protóxido de	∫— de potasa y de alú-
aluminio	mina.
— — — de bario.	— y de baryta.
— — — de stroncio.	— y de stronciana. — y de cal.
— — — de calcio.	— y de cal.
de magnesio.	— y de magnesia.
Deuto-tartrato de potasio y	
manganeso	nesa.
	Tártaro calibeado.
Deuto-tartrato de potasio y	— marcial soluble.
de hierro	Tartrito de potasa fer-
	ruginoso.
	de potasa y hierro.
/	— de potasa y zinc.
estaño	— y de estaño.
cotano	Tártaro stibiado.
	Emético.
	Tártaro emético.
,	— antimoniado.
y de antimonio	Tartrito de potasa an-
J === ================================	timoniado.
	Deuto-tartrato de po-
	tasa y de antimo-
•	nio
- T de cobre	Tartrito de potasa y
, y do cobiciani.	de cobre.
— — y de protóxido de	Tártrito de potasa y de
plomo	flomo.

Nomenclatura actual.	Nomenclatura antigua.
Deuto-tartrato de potasio y de protóxido de mercurio.	
— — y de plata.	— y de plata.
— — de manganeso.	— de manganesa.
— — de zinc.	— de zinc.
— — de hierro.	— de hierro.
— — de estaño.	— de estaño.
Proto-tartrato de molybdeno.	
— — de antimonio	— de antimonio oxidu- lado.
Deuto - tartrato de antimo-	
nio	
— de urano.	— de urano.
— — de cobalto.	— de cobalto.
Proto-tartrato de títano.	
Deuto-tartrato de bismutho.	
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
— — de cobalto.	- de cobalto de títano de bismutho de cobre de nickel de plomo de mercurio.

S. XIII. Acido camphórico.

— de plata. — de platina.

Acido camphórico.

Deuto-tartrato de plata.

— de platino.

Camphoratos.

Combinaciones del ácido camphórico con las bases.

Proto-camphorato de alu-	
minio	na.
— — de magnesio.	— de magnesia.
— de calcio.	— de cal.

Nomenclatura actual. Nomenclatura antigua.

Proto-camphorato de stron- Camphorato de stron-cio.......... ciana.

— — de bario. - de baryta. Deuto-camphorato de sodio. — de sosa.

- de potasa. — de potasio.

Camphorato de ammoniaco. — de ammoniaco.

N. B. Los camphoratos metálicos son poco conocidos.

§. XIV. Acido mácico.

Mucatos

Saccho-lactatos, mucitos.

Combinaciones del ácido múcico con las bases.

Proto-mucato de zirconio. Mucato de zircona.

— — de aluminio. - de alúmina.

- de yttrio. - de yttria.

— de glucinio. — de glucina. — — de magnesio. - de magnesia.

- de calcio. - de cal.

— — de stroncio. - de stronciana.

- de bario. - de baryta.

Deuto-mucato de sodio. - de sosa.

— de potasio. - de potasa.

Mucato de ammoniaco. - de ammoniaco.

S. XV. ACIDO PTRO-TARTARICO.

Acido pyro-tartárico.

Acido pyro-tartaroso.

Nomenclatura antigua.

Pyro-tartratos.

Combinaciones del ácido pyro-tartárico con las bases.

Pyro-tartrito de zirco
na.
— de alúmina.
- de yttria.
— de glucina.
— de magnesia.
— de cal.
— de stronciana.
- de baryta.
1
— de sosa.
1
— de potasa. — de ammoniaco.
— de ammoniaco.

§. XVI. ACIDO SUBÉRICO.

Acido subérico.

Suberatos.

Combinaciones del ácido subérico con las bases.

Suberato de zircona
— de alúmina.
- de yttria.
— de glucina.
— de magnesia.
— de cal.
— de stronciana.
— de baryta.
— de sosa.

Nomenclatura antigua.

Deuto-suberato de potasio. Suberato de ammoniaco. Proto-suberato de hierro.

Proto-suberato de hier — — de plomo.

- de estaño.

— de mercurio.
Deuto-suberato de plata.

Suberato de potasa.

— de ammoniaço.

de hierro.de plomo.

- de estaño.

— de mercurio. — de plata.

§. XVII. Acido zómico.

Acido zúmico.

Acido nancéico.

Zumiatos.

Combinaciones del ácido zúmico con las bases.

Proto-zumiato de aluminio. Nanceato de alúmina. - de magnesio. - de magnesia. — — de calcio. - de cal. — — de stroncio. - de stronciana. – — de bario. - de baryta. Deuto-zumiato de sodio. - de sosa. — de potasio. - de potasa. Zumiato de ammoniaco. - de ammoniaco. Proto-zumiato de mangane-? de manganesa. \$0...... Deuto-zumiato de zinc. — de zinc. Proto-zumiato de hierro. – de hierro. Deuto-zumiato de estaño. - de estaño. - — de cobalto. - de cobalto. -∙de cobre. Proto-zumiato de cobre. — — de nickel. - de nickel. – 🛶 de plomo. — de plomo. — — de mercurio. - de mercurio. Deuto-zumiato de plata. - de plata.

Nomenclatura antigua.

§. XVIII. Acipo trico.

Acido úrico.

Acido líthico (Scheele).

Uratos.

Combinaciones del ácido úrico con las bases

Proto-urato de aluminio.

— de magnesio.

Proto-urato de calcio.
— de stroncio.
— de bario.

Deuto-urato de sodio.
— de potasio.

Urato de alúmina.
— de magnesia.
— de cal.
— de stronciana.
— de baryta.
— de sosa.
— de potasa.
Urato de ammoniaco.

§. XIX. Acido Rosácico.

Acido rosácico.

Rosatos.

Combinaciones del ácido rosácico con las bases.

Rosato de alúmina
- de magnesia.
— de cal.
— de stronciana.
— de baryta.
- de sosa.
- de potasa
- de ammoniaco.

Nomenclatura antigua.

§. XX. ACIDO AMNIÓTICO.

Acido amniótico.

Acido ámnico.

Amniotatos.

Amniatos.

Combinaciones del ácido amniótico con las bases.

S. XXI. ACIDO SEBÁCICO.

Acido sebácico.

Acido de las grasas.

Sebatos.

Combinaciones del ácido sebácico con las bases.

Proto-sebato de alúmina. Sebato de aluminio. - de magnesio. - de magnesia. - de calcio. - de cal. - de stroncio. - de stronciana. — — de bario. - de baryta. Deuto-sebato de sodio. - de sosa. - de potasio. - de potasa. Sebato de ammoniaco. - de ammoniaco. Proto-sebato de plomo. - de plomo. - de mercurio. - — de mercurio. Deuto-sebato de plata. - de plata.

Nomenclatura antigua.

S. XXII. ACIDO LACTICO.

Acido láctico.

Lactatos.

Combinaciones del ácido láctico con las bases.

Proto-lactato de alumimo,	Lactato de alumina.
— — de magnesio.	- de magnesia.
— — de calcio.	— de cal.
— de stroncio.	- de stronciana.
— — de bario.	— de baryta.
Deuto-lactato de sodio,	— de sosa.
— — de potasio.	- de potasa.
Lactato de ammoniaco.	— de ammoniaço.
Deuto-lactato de zinc.	— de zinc.
Proto-lactato de hierro.	- de hierro.
— de plomo.	de plomo.

§. XXIII. Acido margárico.

Margaratos.

Combinaciones del ácido margárico con las bases...

Proto-margarato de magnesio.

- de calcio.
- de stroncio.
- de bario.

Deuto-margarato de sodio. Sobre-deuto margarato de sodio.

Deuto-margarato de potasio.

Nomenclatura antigua.

Sobre-deuto-margarato de po- Materia nacarada de los jabones, insoluble

en el agua fria,

Margarato de ammoniaco. Deuto-margarato de zinc. Deuto-margarato de cobre. Proto-margarato de plomo. Sub-proto-margarato de plomo.

S. XXIV. ACIDO OLEICO.

Acido oléico (Mr. Chevreul).

Grasa fluida (Chev.)

Oleatos.

Combinaciones del ácido oléico con las bases.

Protoleato de magnesio.

← — de calcio.

- de stroncio.

- de bario.

Deutoleato de sodio. Sobre-deutoleato de sodio.

Deutoleato de potasio. Sobre-deutoleato de potasio.

Oleato de ammoniaco.

Deutoleato de zinc. Protoleato de chromo.

- — de cobalto. Deutoleato de cobre.

Protoleato de nickel.

— de plomo.

Sub-protoleato de plomo.

Nomenclatura antigua.

§. XXV. ACIDO BUTÍRICO (Mr. Chev.)

Acido que se encuentra en la manteca: este ácido es el que la da su olor particular.

Butiratos.

Combinaciones del ácido butírico con las bases.

Proto-butirato de magnesio.

— de calcio.

Proto-butirato de stroncio.

— de bario.

Deuto-butirato de sodio.

— de potasio.

Butirato de ammoniaco.

Deuto-butirato de zinc.

— de cobre.

Proto-butirato de plomo.

PRINCIPIOS INMEDIATOS DE LOS VEGETALES

Nomenclatura actual.

Nomenclatura antigua y definiciones.

Azúcar.

Azúcar.

Mannita (M. Thenard) Sustancia principal del maná, y particularmente del maná en lágrimas.

Esparraguina (MM. Materia particular de los Vauque in y Robiquet). Sustancia principal del maná particular de los vauque in y Robiquet.

Nomenclatura antiguay definiciones.

Almidon.	Materia almidonosa.
Aroma	Espíritu rector. Principio oloroso.
Goma.	Mucilago.
Bassorina (M. J. Pelle-	Principio particular de al-
tier)	
Aceytes fijos	S Aceyte dulce. 2 — graso.
- volátiles.	Aceytes esenciales.
Resinas.	Resinas.
Olivilo (Pelletier). (1).	Materia particular de la goma del olivo.
Caoutchouc	S Resina elástica. Coma elástica.
Alcanfor.	Alcanfor.
Alcool.	Espíritu ardiente. — de vino.
Ether.	Ether.

(1) Pelletier descubrió esta sustancia examinando el jugo particular que resuda del tronco del olivo en los paises calientes, al que con impropiedad se llama en las farmacopeas de Italia goma lecce: esta materia goza de unas propiedades tan notables, que no podemos pasarlas en silencio. Las principales son las siguientes: es blanca, inodora, cristalizable, de un sabor particular, susceptible de fundirse à 70° de REAUMUR, idioeléctrica, soluble en el agua, y mucho mas en el alcool, tanto en frio como en caliente; totalmente insoluble en el éther; con el ácido nítrico se disuelve prontamente, produciendo un desprendimiento muy abundante de gas nitroso; si se evapora la solucion, se obtienen unos cristales muy hermosos de ácido oxálico. La misma solucion en el ácido acético si se la trata ó sujeta á la accion del agua, no causa precipitado ni fenómeno alguno digno de notarse &c. Véase la Memoria de Mr. Pelletter sobre esta sustancia.

Nomenclatura actual.

Ether sulfúrico.

Nomenclatura antigua y definiciones.

Ether sulfúrico. Ether vitriólico. - phosphórico. - arsénico. - nítrico. - nitroso. - hydriódico. — hydro-chlórico. . . . {Ether marino. _ muriático. - hydro-fluórico. -- fluórico. - butírico. - acético. - acetoso. Hematina (Mr. Che- Principio colorante del palo vreul)...... de campeche. Santalina (Pelletier)... Principio colorante del sándalo. Gluten. Gluten Fermento. Fermento. Sustancia particular de la raiz de énula. Ulmina (Klaproth).... Producto de una especie de olmo. Sarcocola. Materia extractiva. Extractivo. Picrotoxina (Boullay).. { Principio amargo de la coca de Levante. Polychroito (Bouillon Materia colorante del aza-Lagrange)...... fran. Fungina (Braconnot). Parte fibrosa de los hongos. Fibrina. Albúmina. Cola fuerte. Gelatina. Caseo. Queso. Adipociro de Fourcroy Sustancia grasa del cadáver. (Spermaceti.

(1) Fourcroy confundió en una sola especie con el

Nomenclatura antigua v definiciones.

Nomenclatura actual.

•	2,
Uréa	Materia particular de la orina.
	c orina.
Osmazomo (Thenard).	Parte muy nutritiva sacada de las carnes musculares.
Picromel (Thenard)	Materia particular de la bi- lis.

nombre de adipociro la sustancia grasa del cadáver, la cristalizada de los cálculos biliarios humanos y el blanco ó esperma de ballena. Mr. Chevreul que continúa siempre examinando con una sagacidad extremada todo lo que pertenece á la química animal, cuyos conocimientos eran antes de él tan limitados, ha demostrado: primero, que la sustancia grasa de los cadáveres era formada de ácido margárico, de ácido oleico y de un principio colorante rojo anaranjado; segundo, que las otras dos sustancias eran totalmente diferentes, y de una naturaleza enteramente particular. Esperando que este químico ponga nombres

distintos á cada uno de estos tres cuerpos, debemos usar posotros por ahora de su nomenclatura antigua;

SINONIMIA QUÍMICA.

Tabla de les nombres nuevos y antiguos que se hallan en esta obra por órden alfabético,

Ó

NOMENCLATURA QUÍMICA ANTIGUA Y NUEVA.

A

Acero.
Acetato de alúmina.
— de ammoniaco.
— de antimonio al mi-
nimum.
— — al maximum.
— de plata.
— de arsénico.
- de baryta.
— de bismutho.
→ de cerio.
— de cal.
de chromo.
— de cobalto.
— de cobre.
— de cobre con exceso
de base.
- de estaño al minimum.

Sub-carburo de hierro. 20 Proto-acet. de aluminio. 173 Acetato de ammoniaco. 173 Proto-acetato de antimonio.
Deuto-acetato de antim. lb. — de plata. lb. Proto-acet. de arsénico. lb.
— de bario. « 172 Sobre-deuto-acetato de bis- mutho. 124 Proto-acetato de cerio. Ib.
— de calcio. 172 — de chromo. 174 Deuto-acetato de cobalto. Ib.
— — de cobre. Ib. Sub-deuto-acetato de cobre. Ib. Proto-acetato de estaño. 173

Acetato de estaño al maximum.	Deuto - acetato de estaño.
	Proto-acetato de hierro. Ib.
— de hierro al minimum.	
— de hierro al maxim.	Deuto acetato de hierro. Ib.
— de glucina.	Proto-acet. de glucinio. 172
— de magnesia.	Proto-acet. de magnesio. 172
— de manganesa.	Deuto-acet, de mangan. 173
— de mercurio al minim.	Proto-acet. de mercur. 174
— de mercurio al maxim.	Deuto-acet. de mercur. 175
— de molybdena.	Proto-acet. de molybd. 174
— de nickel.	— de nickel. Ib.
— oleo-arsenical.	Licor fumante arsenioso
•	de Cadet. Ib.
— de oro.	Deuto-acetato de oro. 175
— de platina.	— de platina. Ib.
— de plomo.	Proto-acetato de plomo. 174
— de potasa.	Deuto acet. de potasio. 173
— de sosa.	— — de sodio. Ib.
— de stronciana.	Proto-acet. de stroncio. 172
— de titano.	— — de títano. 1 <u>7</u> 4
— de túngstena.	— — de túngsteno. Ib.
- de yttria.	— — de yttrio. 172
— de zinc.	Deuto-acetato de zinc. 173
— de zircona.	Proto-acet. de zirconio. 172
Aceto ammoniacal.	Acetato de ammoniaco. 173
— de arcilla.	Proto-acet. de aluminio. 172
— calizo.	— de calcio. Ib.
de cobre.	Sub-deuto-acet. de cobre. 174
— de magnesia.	Proto-acet. de magnesio. 172
— marcial.	— — de hierro. 173
- mercurial.	— — de mercurio. 174
— de plomo.	— de plomo. Ib.
— de potasa.	Deuto-acet, de potasio. 173
— de sosa.	— de sodio.
— de zinc.	— — de zinc. 10.
Acetito de arcilla.	Proto-acet. de aluminio. 172
— de estaño.	— — de estaño. 173
— de zinc.	Deuto-acetato de zinc. 1b.

SINONÍMICA.		203
Aceytes dulces.	Aceytes fijos.	198
Aceytes empyreumáticos.	Epyrelos.	lb.
esenciales.	Aceytes volátiles.	Ib.
— fijos	✓ dulces.	Ib.
	Crasos.	Ib.
— crasos.	— fijos.	Ib.
— volátiles.	— esenciales.	Ib.
- de vitriolo.	Acido sulfúrico.	8,32
Acidos.		4
Acido acetoso.	— acético.	10,172
	Espíritu de Venus.	,
— acético	Vinagre radical.	Ib.
	Acido acetoso.	,
	Oxi-acético.	
- aereo.	Acido carbónico.	8,21
— agállico	Principio astringer	
·	Acido agáilico.	10,183
— ámnico ó amniótico.		11,194
	Flores plateadas de Oxido blanco de a	e antim.
— antimonioso	← Oxido blanco de a	ıntim. 5
-	L Deutóxido de antim	oniò.
- antimónico.		132
— arsenical.	Acido arsénico.	9,119
— arsenioso.	Protóxido de arsénic	0.5,119
- arsénico.	· Acido arsenical.	9,119
- atmosférico.	— carbónico.	8,21
* / /	Flores de benjui.	
- benzóico	Acido de benjui.	10,180
	← benzónico.	
- benzónico.	— benzóico.	Ib.
— bezoárdico.	- lithico.	′ 12
- bómbico.		Ib.
- boracino.	— b órico.	8,17
- borácico.	- bórico.	Ib.
•	∢Sal narcótica de vi	triolo.
1.1	_ Sedativa.	Ib.
— bórico	Acido boracino.	TU.
	L— borácico.	\

Acido butírico.	. ·	197
- camphórico.	Acido del alcanfor.	
— cáfico.	- del café.	10
•	/ Gas silvestre.	
•	Ayre fijo.	
	— fijado.	•
	Acido aéreo.	
Acido carbónico.,	(— atmosférico.	8,21
	- mephítico.	· •
•	— gredoso.	•
,	- carbonoso.	
	Ayre mephitico.	
- carbo-hydro-chlórico.	Phósgeno.	43
carbonoso.	Acido carbónico.	8,21
- chloroso.	- muriático sobre	e-oxige-
	·nado.	8,43
- chlórico.	- muriático hype	r-oxige-
	nado.	Ib.
— chloro-cyánico.	- prúsico oxigen.	9, 43, 74
chloro-iódico.	Per-chloruro de iodo	. 43
- chrómico.		10,124
	Acido de la cidi	
— cítrico	≺ mon.	10,181
:	4— citroniano.	
- citroniano.	— cítrico.	Ib.
— colúmbico.	•	10,129
— cyánico.	.`	9,73
— gredoso.	— earbónico.	, 8,21
— de la orina.	- phosphórico.	8,25
— de los hongos.	- fúngico.	10,182
— de las hormigas.	- fórmico.	12
- de la acederilla.	— oxálico.	10,177
— de manzanas.	— málico.	10,175
— del benjui.	— benzóico.	10,180
— del boráx.	— bórico.	8,17
— del café.	— cáfico.	10,12
— del cálculo.	- lithico.	11
— del alcanfor.	— camphórico.	11,189

		_
Acido de limon ó cidra.	Acido cítrico.	10,181
— de quinquina.	- quínico	10,184
— de molybdena.	— molybdico.	9
— de azufre.	— sulfúrico.	8, 3 2
— de succino.	— succinico.	11,186
— de sal marina.	- hydro-chlórico.	14,43
de azúcar.	- oxálico.	10,177
— de azúcar de leche.	— múcico.	11
- del sebo.	— sebácico.	Ib.
— del tártaro.	— tartárico.	11,187
- de Wolfram.	- túngstico.	10
— fluo-bórico.	- hydro-fluo-bóric	0. I S
— fluórico.	— hydro-fluórico.	Ib.
- fúngico.	— de los hongos.	10,182
— fórmico.	- de las hormiga	
— galláctico.	- láctico.	11
— honigstico.	- mellitico.	11,184
- hydriódico.		15,51
	Espíritu de sal ma	
	Espíritu de sal ma	rina.
- hydro-chlórico	🛾 Acido marino fuma	rina.
- hydro-chlórico	Acido marino fuma — muriático.	rina. nt. 15,47
- hydro-chlórico	Acido marino fuma — muriático. — prúsico.	rina. nt.15,47
 hydro-chlórico hydro-cyánico. hydro-fluórico. 	Acido marino fuma — muriático. — prúsico. — fluórico.	rina. nt. 15,47 15,70,73 15,65
 hydro-chlórico hydro-cyánico. hydro-fluórico. hydro-fluo-bórico. 	Acido marino fuma — muriático. — prúsico. — fluórico. — fluo-bórico.	rina. nt. 15,47 15,70,73 15,65 Ib.
 hydro-chlórico hydro-cyánico. hydro-fluórico. 	Acido marino fuma — muriático. — prúsico. — fluórico. — fluo-bórico. — hydro-chlórico.	rina. nt. 15,47 15,70,73 15,65 Ib.
 hydro-chlórico hydro-cyánico. hydro-fluórico. hydro-fluo-bórico. 	Acido marino fuma — muriático. — prúsico. — fluórico. — fluo-bórico. — hydro-chlórico. A yre fétido.	rina. nt. 15,47 15,70,73 15,65 Ib.
- hydro-chlórico	Acido marino fuma — muriático. — prúsico. — fluórico. — fluo-bórico. — hydro-chlórico. Ayre fétido. Gas hepático.	rina. nt. 15,47 15,70,73 15,65 Ib. 15,43
 hydro-chlórico hydro-cyánico. hydro-fluórico. hydro-fluo-bórico. 	Acido marino fuma — muriático. — prúsico. — fluórico. — fluo-bórico. — hydro-chlórico. A yre fétido. Gas hepático. — inflamable sulfi	rina. nt. 15,47 15,70,73 15,65 1b. 15,43
- hydro-chlórico	Acido marino fuma — muriático. — prúsico. — fluórico. — fluo-bórico. — hydro-chlórico. A yre fétido. Gas hepático. — inflamable sulfi — hydrógeno sulf	rina. nt. 15,47 15,70,73 15,65 1b. 15,43 nr. 15,32 nrado.
— hydro-chlórico	Acido marino fuma — muriático. — prúsico. — fluórico. — fluo-bórico. — hydro-chlórico. A yre fétido. Gas hepático. — inflamable sulfo. — hydrógeno sulfo.	rina. nt.15,47 15,70,73 15,65 1b. 15,43 1r. 15,32 nrado. nico.
 hydro-chlórico hydro-cyánico. hydro-fluórico. hydro-fluo-bórico. hydro-muriático. hydro-sulfúrico. hydro-thiónico, 	Acido marino fuma — muriático. — prúsico. — fluórico. — fluo-bórico. — hydro-chlórico. A yre fétido. Gas hepático. — inflamable sulfi — hydrógeno sulf	rina. nt. 15,47 15,70,73 15,65 1b. 15,43 ir. 15,32 urado. nico. Ib.
 hydro-chlórico hydro-cyánico. hydro-fluórico. hydro-fluo-bórico. hydro-muriático. hydro-sulfúrico. hydro-thiónico, iódico. 	Acido marino fuma — muriático. — prúsico. — fluórico. — fluo-bórico. — hydro-chlórico. A yre fétido. Gas hepático. — inflamable sulfuente hydrógeno sulfuente hydro-sulfúrico. — hydro-sulfúrico.	rina, nt.15,47 15,70,73 15,65 1b. 15,43 1r. 15,32 nrado. nico. Jb. 9,51
 hydro-chlórico	Acido marino fuma — muriático. — prúsico. — fluórico. — fluo-bórico. — hydro-chlórico. A yre fétido. Gas hepático. — inflamable sulfo. — hydrógeno sulfo.	rina, nt.15,47 15,70,73 15,65 1b. 15,43 1r. 15,32 (urado. nico. 9,51 11
- hydro-chlórico	Acido marino fuma — muriático. — prúsico. — fluórico. — fluo-bórico. — hydro-chlórico. A yre fétido. Gas hepático. — inflamable sulfo. — hydrógeno sulfo. Acido hydro-thión — hydro-sulfúrico. — succinico.	rina, nt.15,47 15,70,73 15,65 1b. 15,43 1r. 15,32 (urado. nico. 9,51 11
 hydro-chlórico	Acido marino fuma — muriático. — prúsico. — fluórico. — fluo-bórico. — hydro-chlórico. A yre fétido. Gas hepático. — inflamable sulfuente hydrógeno sulfuente hydro-sulfúrico. — hydro-sulfúrico.	rina, nt.15,47 15,70,73 15,65 1b. 15,43 1r. 15,32 (urado. nico. 9,51 11

	Acido del cálculo.	, to 1
Acido líthico	— benzoárdico.	12
	L— lithiásico.	٠,
,,, di:	C— malusiano.	
— málico	— de las manzanas	. 10,175
— margárico.	Margarino.	195
— malusiano.	-Acido másico.	10,175
- marino fumante.	- hydro-chlórico.	15,47
- deflogisticado.	Chloro.	42
- mellitico.	Acido honígstico.	11,184
- mephítico.	— carbónico.	8,21
- molibdico.	— de molybdena.	9,123
- mórico ó moroxólico.		11,185
- mocoso.	- múcico	11
- múcico	— saccholáctico.	
- mucico.	— mocoso.	11,190
- muriático.	- hydro-chlórico.	15,47
- hyper-oxigenado.	- chlórico.	9,47
— — oxigenado.	Chloro.	Ib.
— oxi-azoado.	Chigruro de azoe	
— — oxi-sulfurado.	— de azufre.	Ib.
— sobre-oxigenado.	Acido chioroso.	4,8,42
- nancéico.	— zúmico.	11
A Company of the Comp	Espíritu de nitro i	fumante.
	Acido, nitroso de	eflogi sti -
Acido nitroso	cado.	9,59
,	rutilante.	
	fumante.	
- nitroso blanco.	- nítrico.	Ib.
- deflogisticado.	— nítrico.	Ib.
- flogisticado.	- nitroso.	Ib.
- rutilante.	— nitroso.	Ib.
- desgasado.	- nitrico.	· Ib.
	Espíritu de nitro.	
•	Agua fuerte.	
- nítrico	Oxi-septónico.	Ib.
•	Acido nitroso de	eflogisti-
. '	cado.	

Acido nitro-hydro-chló-	Agua regia.	
rico	Acido regalin o.	9,59
T1C0	- nitro-muríatico.	
- nitro-muriático.	— nitro-hydro-chlórico.	Ib.
— oléico.	•	196
— ourético.	- phosphórico.	8,25
- oxalino.	— oxálico.	ΙÓ
•	— saccharino.	
	— del azúcar. '	TL
— oxálico	— oxalino.	Ib.
•	Oxi-sacchárico.	
	(Acido phosphórico del	flogis-
phosphoroso	ticado.	8,25
	L— — volátil.	-,-,
	∫— de la orina.	
— phosphórico	— ourético.	Ib.
— — flogisticado.	- phosphoroso.	Ib.
— — volátil.	- phosphoroso.	Ib.
— pómico.	— málico.	10
- prúsico.	- hydro-cyánico.	15,70
— oxigenado.		73,43
pyro-tartaroso.	— pyro-tartárico.	II
— pyro-tartárico, 6	SEspíritu de tártaro.	
— piro-tártrico	Acido pyro-tartaroso	
— quínico.		10,184
- regalino.	— nitro-hydro-chlóric	
— rosácico.	•	(1,193
- saccharino.	- oxálico.	10
saccholáctico.	- múcico.	11
- sebáceo.	- sebácico.	ĪЬ.
	C del seho	-
— sebácico.	- sebáceo.	11,194
- spáthico.	- hydro-fluórico.	15
— subérico.		11,191
	Sal volátil de succine	
Acido succínico	Acido de succino.	11,186
`	"Crecino de anocimo.	,

•	Espíritu de azufre p	or cam-
Asido aulfumaso	pana.	9,32
Acido sulfuroso	Acido vitriólicoflogi	sticado.
· •	└─ — volátil.	,
- sulfuroso volátil.	- sulfuroso.	Гb.
164	Aceyte de vitriolo.	Ib.
	Acido vitriólico.	ID.
- tartaroso.	— tartárico.	11,187.
— tartárico, 6	— del tártaro.	
	- tartaroso.	Ib. ,
— tellúrico.	Protóxido de telluro.	IO
	Acido del wolfram.	
- túngstico	— de la túngstena.	10,127
— úrico.	, ,	11,193
- vitriólico.	— sulfúrico.	8,32
— — flogisticado.	— sulfuroso.	Ib.
- volátil.	- sulfuroso.	Ib.
— zúmico ó zymico.	— nanceico.	11,192
	Blanco de ballena.	
	Spermaceti.	199
Agallatos.	•	183
Agallato de alúmina.	Proto-gallato de alum	inio. Ib.
— de ammmoniaco.	Gallato de ammoniac	
- de antimonio.	Proto-agallato de anti	
- de plata.	Deuto-agallato de pla	
— de baryta.	Proto-agallato de bar	
- de bismutho.	Deuto-agallato de bisn	
- de cerio.	Proto-agallato de ceri	
— de cal.	— de calcio.	Ib.
— de chromo.	- dc chromo.	Ib.
- de columbio.	— — de columbio.	Ib.
— de cobre.	Deuto-agallato de cob	re. Ib.
- de hierro al maxim.	— — de hierro.	Ib.
_ al minimum.	Proto-agallato de hier	rro. Ib.
— de glucina.	— de glucinio.	Ib.
- de magnesia.	- de magnesio.	· I b.
- de mercurio,	- de mercurio.	184
- de nickel.	- de nickel.	Ib.

		•
Agaliato de oro.	Deuto-agallato de oro.	184
— de osmio.	Proto-agallato de osmio.	Ib.
— de plomo.	Proto-agallato de plomo.	184
— de potasa.	Deuto-agallato de potasio	. 183
— de sosa.	— de sodio.	Ib.
— de stronciana.	Proto-agallato de stronci	o. Ib.
— de telluro.	— — de telluro.	Ib.
— de títano.	Deuto-agallato de titano	. Ib.
— de urano.	Proto-agallato de urano	. Ib.
— de yttria.	— — de yttrio.	Ib.
— de zircona.	Proto-agallato de zircona	. Ib.
Agua.	Protóxido de hydrógeno.	5.14
— celeste.	Deuto-ammoniato de cobr	e. Ib.
— fuerte.	Acido nítrico.	9,59
— regia.	- nitro-hydro-chlórico.	9
Aire atmosphérico.	Aire atmosphérico.	59
- deflogisticado.	Oxigeno.	3
fijo	Acido carbónico.	8,21
— fijado.	— carbónico.	ĪЬ.
— inflamable.	Gas hydrógeno.	12
marino.	Acido hydro-chlórico.	14
- mefitico:	— carbónico.	8,21
— flogisticado.	Gas azoe.	57
— vital.	— oxigeno.	3
Alambre.	Alambre.	146
Alcohol.	Espíritu de vino.	_
Auconov.	- ardiente.	198
de azufre.	Per-carburo de azufre.	20
Alkaest de Vanhelmont.	Sub-deuto-carb. de potas	io. 22
Alcali fijo vegetal.	— — de potasio.	Ib.
aireado.	— — de potasio.	Ib.
— — mineral aireado.	— — — de potasio. — — — de potasio. — — — de sodio.	Ib.
— — efervescente.	— — de sodio.	Ib.
Alcali pneum.	— — borato de sodio.	18
Alcaligeno.	Gas azoe.	57
Alcali volátil concreto.	Sub-carbon. de ammonia	CO. 23
tuor.	Ammoniaco.	26
Aligaciones de antimon	io.	135
-	^	

Aligaciones de plata	
— de arsénico.	119
— de bario.	97
— de bismutho.	143
— de cerio.	137
— de cobalto.	139
— de cobre.	145
— de estaño.	116
— de hierro.	112
— de iridio.	170
— de manganeso.	107
— de mercurio	156
— de molybdeno.	122
— de nickel.	150
— de oro.	166
— de osmio.	158
— de platino.	166
— de plomo.	153
- de potasio.	103
— de rhodio.	164
— de silíceo.	80
— de sodio.	99
de túngsteno.	127
— de zinc.	110
Almidon.	Materia amilacea. 198
Alquifoux.	Per-sulfuro de plomo. 33
Alumina.	Protóxido de aluminio. 5,85
Aluminio.	Metal de la alúmina. Ib.
A Table 1 Section 1	(Sobre-proto-sulfato de atumi-
Alumbre	nio, de ammoniaco, y de
•	deutóxido de potasio. 37
- nitroso.	Proto-nitrato de aluminio. 39
Ammoniaco 6 hydrógeno	Alcali volatil fluor. 77
azoado	Alcali volátil fluor. 77 Espíritu volátil de sal am- moniaco.
Ammoniana	c moniaco.
Ammoniaco arsenical.	Arseniato de ammoniaco. 120
— gredoso.	Carbonato de ammoniaco. 23
— phosphórico.	Phosphato de ammoniaço. 28

Ammoniaco spáthico.	Hydro-fluato de ammon. 64
Asmmoniatos.	Ammoniuros.
— de plata.	Deuto ammoniato de plata, 78
de cobalto.	- de cobalto.
- de cobre.	— de cobre. 78
— de estaño.	— de estaño. 77
— de hierro.	Proto-ammoniato de hierro. Ib.
— de mercurio.	— — de mercurio. 78
— de nickel.	— de nickel. Ib.
— de oro.	Deuto-ammoniato de oro. Ib.
— de telluro.	Proto-ammon. de teliuro. Ib.
— de túngsteno.	Proto-ammon. de túngsteno.77
— de zinc.	Deuto-ammoniato de zinc. Ib.
Amniotatos.	Amniatos. 194
Amniotato de aluminio.	Proto-amniotato de alumin. 1b.
— de ammoniaco.	Amniotato de ammoniaco. Ib.
— de baryta.	Proto-amniotato de bario. Ib.
— de cal.	— de calcio. Ib.
— de magnesia.	- de magnesio. Ib.
— de potasa.	Deuto-amniot. de potasio. Ib.
— de sosa.	- de sodio. Ib.
— de stronciana.	Proto-amniot. de stroncio. Ib.
Antimonio.	Régulo de antimonio. 130
— crudo nativo.	Sulfuro de antimonio. 33
🛶 diaphorético.	Deutóxido de antimonio. 7
Antimonano.	Chioruro de antimonio. 45
Antimoniatos.	122
Antimoniato de alúmi-	Proto-antimoniato de alumi-
na.	nio. Ib.
— de cal.	— — de calcio. Ib.
- de cobalto.	— de cobalto. Ib.
de cobre.	— de cobre. 124
- de hierro.	— — de hierro. 133
- de glucina.	— de glucinio. Ib.
- de magnesia.	— de magnesio. Ib.
de manganesa.	— de manganeso. Ib.
— de plomo.	— — de piomo. 134
- de potasa.	Deuto-antimon. de potasio. 15.

Antimoniato de sosa.	Danta antiman Jasadia and
	Deuto-antimon. de sodio. 138
— de stronciana.	Proto-antimon. de stroncio. 1b.
— de yttria.	—— de yttrio. Ib.
— de zinc.	Deuto-antimoniato de zinc. Ib.
— de zircona.	Proto-antimon. de zirconio. Ib.
Antimonitos.	134
Antimonito de alúmina.	Proto-antimonito de aluminio.
•	lb.
— de ammoniaco.	Antimonito de ammoniaco. Ib.
— de baryta.	Proto-antimonito de bario. Ib.
— de cal.	— de calcio. Ib.
— de cobalto.	— de cobalto. Ib.
- de cobre.	— — de cobre. Ib.
— de hierro.	— de hierro. Ib.
— de glucina.	— — de glucinio. Ib.
- de magnesia.	— — de magnesio. Ib.
- de manganesa.	- de glucinio. Ib de magnesio. Ib de manganeso. Ib.
— de plomo.	— de plomo. Ib.
— de potasa.	Deuto-antimonito de potas. Ib.
— de sosa.	— — de sodio. Ib.
— de stronciana.	Proto-antimonito de stroncio.
•	Ib.
— de yttria.	— — de yttrio. Ib.
— de zinc.	Deuto-antimonito de zinc. 1b,
Apatito.	Proto-phosphato de calcio. 27
Aquila alba.	Sub-chloruro de mercurio. 45
Arcano coralino.	Deutóxido de mercurio. 7
— de tártaro.	Deuto-acetato de potasio. 173
- duplicado.	Deuto-sulfato de potasio. 37
Arcilla pura.	Protóxido de aluminio. 5,85
— gredosa.	Proto-carbon. de aluminio. 21
- spáthica.	Proto-hydro-fluato de alumi-
· putilized	nio. 63
,	Espíritu rector.
Aroma	Principio oloroso.
Arseniatos.	L'incipio dioloso.
Arseniaro ácido de cal.	Sobre-proto-arseniato de cal-
	c10. 1b.

Arseniato ácido de po-	Sobre-deuto-arseniato de po	-
tasa.	tasio.	_
— de sosa.	— — — de sodio. 1b	•
— de alúmina.	Proto-arsen. de aluminio. Ib	
— de ammoniaco.	Arseniato de ammoniaco. 16	-
— de antimonio.	Proto-arseniato de antim. 12	
— de plata.	Deuto-arseniato de plata. Ib).
— de arsénico.	Proto-arseniato de arsén. It).
— de baryta.	— — de bario. 12	_
— de bismutho.	Deuto-arsen. de bismutho. 12	
de cal.	Proto-arseniato de calcio. 12	0
— de cobalto.	— — de cobalto. 12	ľ
— de cobre.	— — de cobre. It).
— de estaño.	— — de estaño. Il).
— de hierro al maxim.	Deuto-arseniato de hierro. Ib).
_ al minimum.	Proto arseniato de hierro. Ib).
— de glucina.	- de glucinio. 12	0
— de magnesia.	- de magnesio. It).
- de manganesa.	- de manganeso. It	١.
— de mercurio.	— de mercurio. 12	I
— de nickel.	— — de nickel. Il) .
- de plomo.	— — de plomo.).
— de potasa.	Deuto-arsen. de potasio. 12	0
— de sosa.	— — de sodio. Il).
- de stronciana.	Proto-arsen. de stroncio. Il	٠.
- de urano.	— — de urano. 12	I
- de zinc.	Deuto-arseniato de zinc. Il	э.
— de zircon a.	Proto-arsen. de zirconio. 12	0
Arsénico.	Régulo de arsénico.	7
Arsénico blanco.	Protóxido de arsénico. 5,11	•
Azafran de Marte aperit.	Proto-carbonato de hierro. 2	
Azotano.	Chloruro de azoe.	-
2120141101	Ayre viciado.	•
	Mofeta atmosférica.	•
	Gas flogisticado.	
Azoe	Septono.	8
	Alcalígeno.	
	Nitrógeno.	•
•	1 - 1100 Dome.	

Azor earbonado. — hydrogenado. — oxi-muriatado. — phosphorado. — sulfurado. Azoturos. Azoturos. Azoturo de carbono. Azúar de plomo. — de saturno. — de saturno. — dorado de antimonio. — sublimado. — sublimado. — oxi-muriatado. — oxi-muriatado. — oxi-muriatado. Azufre. Azufre. — de Thenard. Bario. Baryta pura. — cassorino. Base del alumbre. Bassorino. Base del alumbre. Bassorino. Benzoato de artimonio. — de plata. — de plata. — de harviz. Chloruro de azue. 44 Chloruro de azue. 45 Chloruro de plomo. 10 Proto-acetato de plomo. 174 — de plomo. 174 — de plomo. 180 Proto-benzoato de aluminio. 194 Per-carburo de azufre. 195 Per-carburo de azufre. 195 Per-carburo de azufre. 196 Per-carburo de azufre. 197 Proto phosphato de cobalto y de aluminio. 198 Benzoato de alúmina. — de ammoniaco. 198 Benzoato de antimon.lb. — de plata. 181 Proto-benzoato de antimon.lb. — de hario. 180 Proto-benzoato de artimon.lb. — de hario. 181 Proto-benzoato de artimon.lb. — de hario. 181	•	•
— oxi-muriatado. — phosphorado. — sulfurado. Azoturos. Azoturo de carbono. Azúcar de plomo. — de saturno. — de saturno. — de plomo. — carburado. — carburado. — dorado de antimonio. — oxi-muriatado. — phosphorado. — sulfurado. — de atumina. — de plomo. — 174 — de plomo. — 185 — de arsenico. — de plomo. — 196 — de plata. — de plata. — de arsenico. Chloruro de azofe. — sulfurado. — sulfurado. — de plata. — de arsenico. Chloruro de azofe. — sulfurado. — de plata. — 181 — de plata. — de plata. — 181 — de plata. — de plata. — 181	Azoe carbonado.	Cyanógeno.
— oxi-muriatado. — phosphorado. — sulfurado. Azoturos. Azoturo de carbono. Azúçar de plomo. — de saturno. Azufre. Azufre. Azufre azoado. — carburado. — hydrogenado. — sublimado. — phosphorado. — phosphorado. — sulfurado. — de arutino- nio. — phosphorado. — phosphorado. — sublimado. — cavi-muriatado. Azul de Prusia. — de Thenard. Bario. Baryta pura. — cáustica. Base del alumbre. Bassorino. Bassorino. Benzoato de alúmina. — de ammoniaco. — de plata.	- hydrogenado.	Ammoniaco. Ib.
— sulfurado. Azoturos. Azoturo de carbono. Azúcar de plomo. — de saturno. — de saturno. Azufre. Basio. Bario. Baryta pura. — cáustica. Base del alumbre. Bassorino. Benzoato de alúmina. — de plata.		Chloruro de azoe. 3 44
— sulfurado. Azoturos. Azoturo de carbono. Azúcar de plomo. — de saturno. — de saturno. Azufre. Basio. Bario. Baryta pura. — cáustica. Base del alumbre. Bassorino. Benzoato de alúmina. — de plata.	- phosphorado.	Gas azoe phosphorado. 58
Azoturos. Azoturo de carbono. Azúcar de plomo. — de saturno. Azufre. Basio. Bario. Baryta pura. — cáustica. Base del alumbre. Bassorino. Benzeatos. Benzoato de alúmina. — de plata. — de arsenico. Proto-acetato de plomo. Ita. Azufre. Azufre. Broto-acetato de plomo. Ita. Azufre. Basa azoe sulfurado. Azufre. Bas azoe sulfurado. Sub-phospho de azufre. Sub-phosphuro de azufre. Broto phosphuro de azufre. Broto phosphato de cobakto y de aluminio. Sub-phosphuro de azufre. Broto-benzoato de aluminio. Benzoato de alúmina. Proto-benzoato de aluminio. Benzoato de antimonio. Deuto-benzoato de antimon.Ib. — de plata. Proto-benzoato de arsén. 180		
Azúcar de plomo. — de saturno. Azufre. Azufre. Azufre. Azufre. Azufre. Gas azoe sulfurado. — de antimonio. — hydrogenado. — phosphorado. — sublimado. — oxi-muriatado. Azul de Prusia. — de Thenard. Baryta pura. — cáustica. Base del alumbre. Bassorino. Benzoatos de alúmina. — de antimonio. — de antimonio. — de arsenico. Proto-acetato de plomo. Ita. — de plomo. Ib. Azufre. 30 Gas azoe sulfurado. 31 Per-carburo de azufre. 31 Chioruro de azufre. 31 Chioruro de azufre. 43 Deutoxi-syanuro de hierro hidratado. 75 Proto phosphato de cobalto y de aluminio. 5 — de aluminio. 5 Benzonos. Benzonos. Benzonos. Benzonos. Benzonato de alúmina. — de antimonio. — de plata. — de plata. Proto-benzoato de antimon.Ib. — de plata. Proto-benzoato de arsén. 180	Azoturos.	
- de saturno. Azufre. Azufre. Azufre. Azufre. Gas azoe sulfurado. - carburado. - dorado de antimonio. - hydrogenado. - phosphorado. - sublimado. - oxi-muriatado. Azul de Prusia. - de Thenard. Bario. Baryta pura. - cáustica. Base del alumbre. Bassorino. Benzoatos. Benzoato de antimonio. - de plata. - de arsenico. - de plata. - de plata. - de plata. - de plomo. Azufre. 30 Azufre. 30 Gas azoe sulfurado. 31 Per-carburo de azufre. 31 Chloruro de azufre. 43 Deutoxi-syanuro de hierro hidratado. 75 Proto phosphato de cobakto y de aluminio. 5 - de bario. 198 Benzonos. Benzoato de alúmina. - de antimonio. - de plata. - de plata. 181 Proto-benzoato de arsén. 180	Azoturo de carbono.	. Ib.
- de saturno. Azufre. Azufre. Azufre. Azufre. Gas azoe sulfurado. - carburado. - dorado de antimonio. - hydrogenado. - phosphorado. - sublimado. - oxi-muriatado. Azul de Prusia. - de Thenard. Bario. Baryta pura. - cáustica. Base del alumbre. Bassorino. Benzoatos. Benzoato de antimonio. - de plata. - de arsenico. - de plata. - de plata. - de plata. - de plomo. Azufre. 30 Azufre. 30 Gas azoe sulfurado. 31 Per-carburo de azufre. 31 Chloruro de azufre. 43 Deutoxi-syanuro de hierro hidratado. 75 Proto phosphato de cobakto y de aluminio. 5 - de bario. 198 Benzonos. Benzoato de alúmina. - de antimonio. - de plata. - de plata. 181 Proto-benzoato de arsén. 180	Azúcar de plomo.	Proto-acetato de plomo. 174
Azufre. Azufre. Azufre. Gas azoe sulfurado. — carburado. — dorado de antimonio. — hydrogenado. — phosphorado. — sublimado. — oxi-muriatado. Azul de Prusia. — de Thenard. Bario. Baryta pura. — cáustica. Base del alumbre. Bassorino. Benzoatos de alúmina. — de ammoniaco. — de plata. — de arsenico. Azufre. Gas azoe sulfurado. Gas azoe sulfurado. 31 Per-deutoxi - sulfuro de amimonio. 34 Per-deutoxi - sulfuro de azufre. 32 Sub-phosphuro de azufre. 31 Chloruro de azufre. 43 Deutoxi-eyanuro de hierro hidratado. 75 Proto phosphato de cobakto y de aluminio. 5 — de bario. 198 Benzonos. 198 Benzonos. 198 Benzonos. 180 Proto-benzoato de aluminio.Ib. Benzoato de antimonio. — de plata. 181 Proto-benzoato de arsén. 180		
Azufre azoado. — carburado. — dorado de antimonio. — hydrogenado. — phosphorado. — sublimado. — oxi-muriatado. Azul de Prusia. — de Thenard. Bario. Baryta pura. — cáustica. Base del alumbre. Bassorino. Benzoatos. Benzoatos. Benzoato de antimonio. — de antimonio. — de antimonio. — de arsenico. Gas azoe sulfurado. Per-carburo de azufre. Sub-phosphuro de azufre. 31 Chioruro de azufre. 43 Deutoxi-syanuro de hierro hidratado. 75 Proto phosphato de cobakto y de aluminio. 97 Benzoato de bario. — de bario. — de aluminio. 85 Benzonos. Benzoato de alúmina. — de antimonio. — de plata. — de plata. — de plata. — de plata. Proto-benzoato de arsén. 180	Azufre.	
- carburado dorado de antimonio hydrogenado phosphorado sublimado oxi-muriatado. Azul de Prusia de Thenard. Bario. Baryta pura cáustica. Base del alumbre. Bassorino. Benzoatos. Benzoato de antimonio de plata de arsenico. Per-carburo de azufre. Sub-phosphuro de azufre. 31 Chloruro de azufre. 43 Deutoxi-syanuro de hierro hidratado. 75 Proto phosphato de cobakto y de aluminio. 97 Benzoato de alúmina de aluminio. Proto-benzoato de aluminio.Ib. Benzoato de antimonio de plata de plata de plata Proto-benzoato de arsén. 180	Azutre azoado.	
monio. — hydrogenado. — phosphorado. — sublimado. — oxi-muriatado. — de Thenard. Bario. Baryta pura. — cáustica. Base del alumbre. Bassorino. Benzoatos de antimonio. — de antimonio. — de antimonio. — de arsenico. Per-deutoxi - subfuro de antimonio. Sub-phosphuro de azufre. Sub-phosphuro de azufre. 31 Chloruro de azufre. 43 Deutoxi-syanuro de hierro hidratado. 75 Proto phosphato de cobakto y de aluminio. 97 Protóxido de bario. — de bario. — de aluminio. 198 Benzonos. Benzonos. Benzoato de alúmina. — de antimonio. — de plata. — de plata. — de plata. Proto-benzoato de arsén. 180		Per-carburo de azufre. 1b.
nio. — hydrogenado. — phosphorado. — sublimado. — coxi-muriatado. — de Thenard. — de aluminio. — de antimonio. — de plata. — de arsenico. — de plata. — d		
- hydrogenado phosphorado sublimado oxi-muriatado. Azul de Prusia de Thenard. Bario. Baryta pura cáustica. Base del alumbre. Bassorino. Benzoato de alúmina de ammoniaco de antimonio de plata de arsenico. Per-carburo de azufre. 20 Sub-phosphuro de azufre. 31 Chloruro de azufre. 43 Deutoxi-syanuro de hierro hidratado. 75 Proto phosphato de cobalto y de aluminio. 29 Metal de baryta. 97 Protóxido de bario. 5 - de bario. 198 Benzonos. 180 Proto-benzoato de aluminio.Ib. Benzoato de antimonio de plata. 181 Proto-benzoato de arsén. 180	<u>.</u>	•
— phosphorado. — sublimado. — oxi-muriatado. Azul de Prusia. — de Thenard. Bario. Baryta pura. — cáustica. Base del alumbre. Bassorino. Benzoatos. Benzoato de antimonio. — de plata. — de arsenico. Sub-phosphuro de azufre. 31 Chloruro de azufre. 43 Deutoxi-syanuro de hierro hidratado. 75 Proto phosphato de cobakto y de aluminio. 29 Metal de baryta. 97 Protóxido de bario. 5 — de bario. 198 Benzonos. 198 Benzonos. 180 Proto-benzoato de aluminio.Ib. Benzoato de antimonio.Ib. — de plata. 181 Proto-benzoato de arsén. 180		
- sublimado oxi-muriatado. Azul de Prusia. - de Thenard. Bario. Baryta pura cáustica. Base del alumbre. Bassorino. Benzoatos. Benzoato de alúmina de ammoniaco de plata de arsenico. Flores de azufre. 31 Chloruro de azufre. 43 Deutoxi-cyanuro de hierro hidratado. 75 Proto phosphato de cobakto y de aluminio. 29 Metal de baryta. 97 Protóxido de bario. 5 — de bario. 198 Benzonos. 180 Proto-benzoato de aluminio.Ib. Benzoato de antimonio de plata. 181 Proto-benzoato de arsén. 180	- phosphorado.	
Azul de Prusia. Azul de Prusia. Deutoxi-cyanuro de hierro hidratado. Treate de Thenard. Proto phosphato de cobakto y de aluminio. Bario. Baryta pura. Chloruro de azufre. Azul de Prusia. Proto phosphato de cobakto y de aluminio. Protoxido de bario. — de bario. Base del alumbre. Bassorino. Benzoatos. Benzoatos. Benzoato de alúmina. — de ammoniaco. — de antimonio. — de plata. — de plata. — de plata. Proto-benzoato de arsén. 180	- sublimado.	
Azul de Prusia. Deutoxi-eyanuro de hierro hidratado. To de Thenard. Proto phosphato de cobalto y de aluminio. 29 Bario. Baryta pura. Caustica. Base del alumbre. Bassorino. Benzoatos. Benzoatos. Benzoato de alúmina. Deuto-benzoato de aluminio.Ib. Benzoato de antimonio. Deuto-benzoato de antimon.Ib. Deuto-benzoato de arsén. 180		•
Bario. Baryta pura. — cáustica. Base del alumbre. Banzoatos. Benzoatos. Benzoato de alúmina. — de ammoniaco. — de plata. — de arsenico. Broto phosphato de cobakto y de aluminio. 97 Broto phosphato de cobakto y de aluminio. 97 Brotoścido de bario. 97 Protóścido de bario. 98 Benzo. 198 Benzonos. 180 Proto-benzoato de aluminio.Ib. Benzoato de antimonio.Ib. — de plata. 181 Proto-benzoato de arsén. 180	•	
Bario. Baryta pura. Base del alumbre. Bassorino. Benzoatos de alúmina. — de ammoniaco. — de plata. — de arsenico. Proto phosphato de cobalto y de aluminio. Protosido de bario. — de bario. — de aluminio. 85 Benzonos. Benzoato de alúmina. — Proto-benzoato de aluminio.Ib. Benzoato de antimonio. — de plata. — de plata. Proto-benzoato de arsén. 180		1 · ·
Bario. Baryta pura. — cáustica. Base del alumbre. Bassorino. Benzoatos. Benzoato de alúmina. — de ammoniaco. — de plata. — de arsenico. Base del alumbre. Benzoato de alúmina. — de antimonio. — de plata. — de arsenico. Benzoato de arsén. 180		,,
Bario. Baryta pura. — cáustica. Base del alumbre. Bassorino. Benzoatos. Benzoato de alúmina. — de ammoniaco. — de plata. — de arsenico. Metal de baryta. 97 Protóxido de bario. 5 — de bario. Benzoi. 198 Benzonos. 180 Proto-benzoato de aluminio.Ib. Benzouto de antimonio. — de plata. — de plata. 181 Proto-benzoato de arsén. 180	- at Amenda	, - ,
Bario. Baryta pura. — cáustica. Base del alumbre. Bassorino. Benzoatos. Benzoato de alúmina. — de ammoniaco. — de plata. — de arsenico. Metal de baryta. 97 Protóxido de bario. 5 — de bario. Benzoi. Benzoi. Benzonos. Benzoato de alúmina. Benzoato de aluminio.Ib. Benzoato de antimonio. Deuto-benzoato de antimon.Ib. — de plata. 181 Proto-benzoato de arsén. 180		
Bario. Baryta pura. — cáustica. Base del alumbre. Bassorino. Benzoatos. Benzoato de alúmina. — de ammoniaco. — de plata. — de arsenico. Metal de baryta. 97 Protóxido de bario. 5 — de bario. Benzoi. Benzoi. Benzonos. Benzoato de alúmina. Benzoato de aluminio.Ib. Benzoato de antimonio. Deuto-benzoato de antimon.Ib. — de plata. 181 Proto-benzoato de arsén. 180		•
Baryta pura. — cáustica. — de bario. — de bario. — de aluminio. — de antimonio. — de antimonio. — de plata. — de arsenico. — de arsenico. — Proto-benzoato de antimon.Ib. — de plata. — de plata. — 181 — Proto-benzoato de arsén. 180		В
Baryta pura. — cáustica. — de bario. — de bario. — de aluminio. — de antimonio. — de antimonio. — de plata. — de arsenico. — de arsenico. — Proto-benzoato de antimon.Ib. — de plata. — de plata. — 181 — Proto-benzoato de arsén. 180	. *	•
Baryta pura. — cáustica. — de bario. — de bario. — de aluminio. — de antimonio. — de antimonio. — de plata. — de arsenico. — de arsenico. — Proto-benzoato de antimon.Ib. — de plata. — de plata. — 181 — Proto-benzoato de arsén. 180	Bario.	Metal de baryta. 07
- cáustica. — de bario. Ib. Base del alumbre. — de aluminio. 85 Bassorino. 198 Benzoatos. Benzonos. 180 Benzoato de alúmina. Proto-benzoato de aluminio. Ib. — de ammoniaco. Benzouto de ammoniaco. 1b. — de plata. — de plata. 181 — de arsenico. Proto-benzoato de arsén. 180	Baryta pura.	Duratini da da la maia
Base del alumbre. Bassorino. Benzoatos. Benzoato de alúmina. de ammoniaco. de antimonio. de plata. de arsenico. - de aluminio. 9 Proto-benzoato de aluminio.Ib. Benzoato de ammoniaco. 1b. Deuto-benzoato de antimon.Ib. - de plata. 181 Proto-benzoato de arsén. 180		
Bassorino. Benzoatos. Benzoato de alúmina. — de ammoniaco. — de antimonio. — de plata. — de arsenico. 198 Benzonos. 180 Proto-benzoato de aluminio.Ib. Benzouto de ammoniaco. Deuto-benzoato de antimon.Ib. — de plata. 181 Proto-benzoato de arsén. 180	Base del alumbre.	
Benzoatos. Benzoato de alúmina. — de ammoniaco. — de antimonio. — de plata. — de arsenico. Benzoato de aluminio.Ib. Benzoato de ammoniaco. Deuto-benzoato de antimon.Ib. — de plata. 181 Proto-benzoato de arsén. 180	Bassorino.	
Benzoato de alúmina. — de ammoniaco. — de antimonio. — de plata. — de arsenico. Proto-benzoato de aluminio.Ib. Benzoato de ammoniaco. Deuto-benzoato de antimon.Ib. — de plata. 181 Proto-benzoato de arsén. 180		
 de ammoniaco. de antimonio. de plata. de arsenico. Benzouto de ammoniaco. 1b. Deuto-benzouto de antimon.Ib. de plata. 181 Proto-benzouto de arsén. 180	<u>. </u>	
 de antimonio. de plata. de arsenico. Deuto-benzoato de antimon.Ib. 181 Proto-benzoato de arsén. 180 		
- de plata de plata. 181 - de arsenico. Proto-benzoato de arsén. 180		
— de arsenico. Proto-benzoato de arsén. 180		
	— de arseniço.	
- W VW 100 ID.	- de baryta.	— de bario. Ib.

Benzoato de bismutho.	Deuto-benzoato de bismutho.
	181
— de cal.	Proto-benzoato de calcio. 180
— de cobalto.	— — de cobalto. 181
- de cobre.	— de cobre. 1b.
— de estaño.	— de estaño. 180
- de hierro al minim.	— — de hierro. Ib.
— — al maximum.	Deuto-benzoato de hierro. 1b.
— de glucina.	Proto-benzoato de glucinio. Ib.
- de magnesia.	— — de magnesio. — Ib. — — de manganeso. — Ib. — — de mercurio. — 181
- de manganesa.	— — de manganeso. Ib.
de mercurio.	— — de mercurio. 181
- de nickel.	— — de nickel. Ib.
طَّ de oro،	Deuto-benzoato de oro. Ib.
- de platina.	— de platino. Ib.
de plomo al maxim.	— — de plomo. Ib.
al minimum.	Proto-benzoato de plomo. Ib.
de potasa.	Deuto-benzoato de potasio. 180
— de sosa.	
- de stronciana.	Proto-benzoato de stroncio. Ib.
- de títano.	— — de titano. 181
— de urano.	— de urano. Ib.
de yttria.	— — de yttrio. 180
- de zinc	Deuto-benzoato de zinc. Ib.
- de zircona.	Proto-benzoato de zirconio. Ib.
Bismutho.	Régulo de bismutho. 142
Blanco de ballena.	Adipociro. 199
- de cerusa.	Proto-carbonato de plomo. 24
- de afeite.	Sub-deuto-nitrato de bismutho.
	· 61
— de perla.	de bismutho. Ib.
- de plomo.	Proto-carbonato de plomo. 24
Blanckmal.	Sulfurado de plata. 33
Borácito.	Proto-borato de magnesio. 18
Boratos.	Borax. 17
Borato de alúmina.	Proto-borato de aluminio. Ib.
- de ammoniaco.	Borato de ammoniaco. 18
— de antimonio.	Proto-borato de antimonio. Ib.

TABLA

Borato J. I.	
Borato de plata. — de arsénico.	Deuto-borato de plata. 1
- de harrieo.	Proto-borato de arsénico. 1
— de baryta. — de bismutho.	— — de bario.
— de cal.	Deuto-borato de bismutho. Ib
— de cobalto.	Proto-borato de calcio. Ib
- de coparto.	Deuto-borato de cobaito. Ib
— de cobre.	— de cobre.
— de estaño.	— — de estaño.
— de hierro.	— de hierro. Ib
— de glucina.	Proto-borato de glucinio. 17
— de magnesia.	— de magnesio.
— de manganesa.	— de manganeso. Ib.
— de mercurio.	— — de mercurio.
— de nickel.	— — de nickel. Ib.
— de plomo.	Proto-borato de plomo. Ib.
- de potasa.	Deuto-borato de potasio. 18
— de sílice.	Proto-borato de silicio. 17
— de sosa.	Deuto-borato de sodio. 18
— de sosa sobre-satur.	Sub-deuto-borato de sodio. Ib.
— de stronciana.	Proto-borato de stroncio. Ib.
- de yttria.	— — de yttrio. 17
— de zinc.	Deuto-borato de zinc. 18
— de zircona.	Proto-borato de zirconio. 17
Borax.	Boratos. Ib.
Borax bruto.	Sub-deuto-borato de sodio. 18
- barótico.	Proto-borato de bario. Ib.
- ammoniacal.	Borato de ammoniaco. Ib.
— arcilloso.	Proto-borato de aluminio. 17
— calizo.	— — de calcio. 18
— de magnesia.	— de magnesio. Ib.
— pesado.	— — de bario. 18
Borax vegetal.	Deuto-borato de potasio. Ib.
Boro.	Borio.
Borio.	Boro. Ib.
Boruros.	Ib.
Boruro de hierro.	Ib.
— de platino.	Ib.
Bronce.	146
	• 1

Butiratos.

Butiratos. Butirato de ammoniaco.	• .	197 lb.
_	C .	
Cal.	Protóxido de calcio.	93
— viva.	— de carcio.	ĺь.
Cales metálicas.	Oxidos metálicos.	3
Calcio.	Metal de la cal.	93
Cantalana	CResina elástica.	
Caoutchouc	Goma elástica.	198
Camphoratos.		189
Camphorato de alúmi-	Proto - camphorato de a	lum i -
na.	nio.	lb.
— de ammoniaco.	Camphorato de ammoniac	. 190
— de baryta.	Proto- camphorato de bari	
— de cal.	— — de cascio.	189
— de magnesia.	— de magnesio.	Ib.
— de potasa.	Deuto-camphorato de pot	asio.
	-	190
- de sosa.	— — de sodio.	lb.
Carbonatos.		2 I
Carbonato de alúmina.	Proto-carbon. de aluminio	. lb.
— de ammoniaco.	Carbonato de ammoniaco.	. 23
— ácido de ammoniaco.	Sobre-carbonato de amm	
	co.	lb.
- sobre - saturado de	Sub-carbonato de ammon	
ammoniaco.		Ib.
— de plata.	Proto-carbonato de plata.	24
— de baryta.	— — de bario.	22
— de bismutho.	— de bismutho.	23
— ácido de cal.	Sobre-proto-carbonato de	cal-
•	cio.	22
— de cal.	Proto-carbonato de calcio.	
— de chromo.	— de chromo.	23
— de cobalto.	- de cobalto:	Ib.
— de cobre.	Deuto-carbonato de cobre	. 1b.

Carbonato de estaño.	Proto-carbonato de estaño. Ib
— de hierro al minim.	— de hierro. Ib
— al maximum.	Deuto-carbonato de hierro. Ib
— de magnesia.	
	Proto-carbon, de magnesio. 21
— de manganesa. — de mercurio.	Deuto-carb. de manganeso. 23 Proto-carb. de mercurio. 24
— de nickel.	
— de plomo.	
- de potasa.	Deuto-carbonato de potasio. 22
de sosa.	— — de sodio. Ib.
— de stronciana.	Proto-carbon. de stroncio. Ib.
— de urano.	— — de urano. 23
- de yttria.	— — de yttrio. 21
— de zinc,	de zinc. 23
— de zircona.	— de zirconio. 21
Carbono	Carbon puro.
_	Diamante.
- azoado.	Cyanógeno. Ib.
Carbo-sulfuros.	Ib.
Carburos.	Ib.
Carburo de azoe.	Azoturo de carbono. Ib.
— de hierro.	Per-carburo de hierro. Ib.
- de manganeso.	Ib.
— de phósphoro.	Phosphuro de carbono. Ib.
— de azufre.	1b.
Caseo.	199
Cerio.	Cerio.
Carbon puro.	Carbono. 20
15	Muriatos sobre-oxigenados.
Chloratos.	— hyper-oxigenados. 47
Chlorato de alúmina.	Proto-chlorato de aluminio. 1b.
— de ammoniaço.	Chlorato de ammoniaco. 10.
— de plata.	Deuto-chlorato de plata. 1b.
— de baryta.	Proto-chlorato de bario. 10.
— de cerio.	Deuto-chlorato de cerio. 1b.
- de cal.	Proto-chlorato de calcio. 1b.
— de hierro.	Deuto-chlorato de hierro. Ib.
— de glucina.	Proto-chlorato de glucinio. Ib.

Chlorato de magnesia. de mercurio al min. al maximum. de plomo. de potasa. de sosa. de stronciana. de yttria. de zinc. con exceso de base. de zircona.	Proto-chlorato de magnesio.47 — de mercurio. lb. Deuto-chlorato de mercur. lb. — de plomo. lb. — de potasio. lb. Proto-chlorato de stroncio. lb. — de yttrio. lb. Deuto-chlorato de zinc. lb. Sub-deuto-chlorato de zinc. lb. Proto-chlorato de zinc. lb. Proto-chlorato de zinc. lb. Acido marino deflogisticado. — muriático oxigenado. 41 Murígeno propuesto por Mr.
Chloro	Prieur. Chlorino.
Chlorino. Chloruros. Chloruro de alúmina.	Chloro. 42 43 Protoxi-chloruro de aluminio. 46
— de aluminio.	Muriato seco de alúmina. 44 (Manteca de antimonio. Muriato sobre oxigenado de
— de antimonio.	antimonio. 45 Deuto-muriato deantimonio. — hydro-chlorato de antim. Antimonano.
— de plata.	Plata córnea. Luna córnea. Manteca de arsénico.
— de arsénico	Muriato sobre-oxigenado de arsénico. 44 Acido muriático oxi-azoado.
— de azoe.	Azoe oxi-muriatado. 1b.
— de baryta. — de bario.	Protoxi-chloruro de bario. Ib. Muriato seco de baryta. Ib.

CH	Tivianteca de bismutho.
Chioruro de bismutho	Muriato sobre-oxigenado de
	bismutho. 45
_	Sal marina caliza.
— de calcio	Winrigto soon de sel
**	2— oxigenado.
— de cerio.	
— de cal.	Protoxi-chloruro de calcio. 46
- de cobalto.	Muriato seco de cobalto. 45
— de cobre.	
•	Vicer fumente de Lib.
	Licor fumante de Libavio.
	Manteca de estaño.
— de estaño	Muriato sobre oxigenado de
•-	estaño.
•	Deuto-muriato de estaño.
— de hierro.	— hydro-chlorato de estaño.
- de hierro ovi con ele	Muriato seco de hierro. Ib.
— de hierro oxigenado.	Deutoxi-chloruro de hierro. 47
— de glucina.	Protoxi-chlor. de glucinio. 46
— de glucinio. — de iodo.	Muriato seco de glucina. 44
— ue 1040.	43
— de iridio.	Muriato seco de iridio. 46
— de magnesia.	Protoxi-chlor. de magnesio. Ib.
- de magnesio.	Muriato seco de magnesia.44
— de manganeso.	—— de manganesa. Ib.
– de molybdeno.	— — de molybdena. Ib.
— de nickel.	— de nickel.
— de oro	Oxi-muriato de oro.
, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	Muriato oxigenado de oro.
— ue panadio.	Muriato seco de palladio. Ib.
— de phósphoro.	Phósphoro oxi-muriatado.
·	Phosphorano. 43
— ae platino.	Oxi-muriato de platina. 46
— de plomo.	— de plomo.
— de plomo oxigenado.	Deutoxi-chloruro de plomo. 47
— de potasa.	— de potasio. 46
de potasio.	Muriato seco de potasa. 44
— de rhodio.	——— de rhodio.

•	
SINO	NÍMICA. 221
Chloruro de sodio.	Muriato de sosa decrepi-
. :	tada. 44
Chloruro de sosa.	Deutoxi-chloruro de sodio. 46
	Acido muriático oxi-sulfu-
	rado.
— de azufre	Azufre oxi-muriatado. 43
	Sulfuro de ácido muriático.
	CSulfurano.
— de stronciana.	Protoxi-chlor. de stroncio. 46
— de stroncio.	Muriato seco de stronciana.
	44
— de telluro.	—— de telluro. 45
— de urano.	—— de urano. Ib.
- de yttria.	Protoxi-chloruro de yttrio. 46
— de yttrio.	Muriato seco de yttria. 44
— de zinc.	Sal marina de zinc.
do simo essimente	Muriato seco de zinc.
— de zinc oxigenado. — de zircona.	Deutoxi-chloruro de zinc. 47
— de zircona.	Protoxi-chlor. de zirconio. 46
Chromatos.	Muriato seco de zircona. 44
Chromato de alúmina.	Proto-chromato de aluminio.
Chromato de alumina.	Ib.
— de ammoniaco.	Chromato de ammoniaco. 1b.
— de antimonio.	Proto-chrom. de antimonio. 1b.
— de plata.	
— de plata. — de baryta.	— — de plata. 126 — — de bario. 125
- de cal.	— de calcio. 1b.
- de cobalto.	— de cobalto. Ib.
- de cobre.	Deuto-chromato de cobre. 126
— de estaño.	Proto-chromato de estaño. 125
- de hierro.	Deuto-chromato de hierro. 1b.
— de glucina.	Proto-chromato de glucinio. Ib.
— de magnesia.	— — de magnesio. Ib. — — de nickel. 129
- de nickel.	— — de nickel. 129
— de plomo.	— — de plomo. Ib.
- de potasa.	Deuto-chrom. de potasio. 125
— ácido de potasa.	Sobre-deuto-chromato de po-
i.	tasio. Ib.

- ácido de sosa. - de stronciana de sílice de telluro de mercurio de antimonio de situe de antimonio de situe de de alumino de pitro de contrato de de aluminio de cal de cal de cal de calcio de de cobre de de cobre de de cobre de estaño de de estaño de de de situe de		
dio. Ib. de stronciana. Proto-chromato destroncia. Ib. de sílice. — de silicea. Ib. de de yttria. Proto-chromato de yttrio. 125 de zinc. Deuto-chromato de zinc. Ib. Cimento. Argamasa. 81 Citrato. Citratos. I81 Citrato de alúmina. Proto-citrato de aluminio. Ib. de antimonio. Proto-citrato de aluminio. Ib. de de plata. Deuto-citrato de plata. Ib. de cal. Deuto-citrato de plata. Ib. de cal. Deuto-citrato de bario. 181 de cal. Deuto-citrato de cobalto. 182 de cobre. Proto-citrato de cobalto. 183 de magnesia. — de estaño. Ib. de magnesia. — de magnesio. Ib. de magnesia. — de magnesio. Ib. de magnesia. — de marganeso. Ib. de magnesia. — de marganeso. Ib. de magnesia. — de marganeso. Ib. Deuto-citrato de plomo. Is. de potasa. Deuto-citrato de plomo. Ib. de potasa. Deuto-citrato de plomo. Ib. de potasa. Deuto-citrato de potasio. 181 — de yttria. — de yttrio. 181 — de yttria. — de yttrio. 181 Chromo. Chrysoccola. Sub-deuto-borato de sodio. 182 Chromo. Chrysoccola. Sub-deuto-borato de sodio. 183 Chromo. Chrysoccola. Sub-deuto-borato de sodio. 183 Chromo. Sub-deuto-borato de sodio. 183 Deuto-citrato de zirconio. 183 Chromo. Sub-deuto-borato de sodio. 183 Deuto-citrato de zirconio. 183 Chromo. Sub-deuto-borato de sodio. 183 Chromo. Sub-deuto-borato de sodio. 183 Chromo. Sub-deuto-borato de sodio. 184 Deuto-citrato de zirconio. 183 Chromo. Sub-deuto-borato de sodio. 184 Deuto-citrato de zirconio. 183 Deuto-citrato de stroncio. 183 Deuto-citrato de stroncio. 184 Deuto-citrato de stroncio. 1	Chromato de sosa.	Deuto-chromato de sodio. Ih.
de silice. de silice. de telluro. de yttria. Proto-chromato de stroncio.lb. de zinc. Deuto-chromato de zinc. lb. de zircona. Cimento. Cimento. Per-sulfuro de mercurio. 33 Citratos. Citrato de alúmina. de plata. de baryta. de cal. de cobre. de estaño. de manganesa. de manganesa. de manganesa. de plomo. de potasa. de potasa. de potasa. de proto-citrato de cobalto. Deuto-citrato de plomo. Deuto-citrato de stroncio. Sub-deuto-borato de sodio. Deuto-citrato de sodio. Deuto-citrato de sinc. Sub-deuto-borato de sodio.	— ácido de sosa.	Sobre-deuto-chromato de so-
de sílice. de telluro. de yttria. Proto-chromato de yttrio. 124 Deuto-chromato de zinc. Ils. Deuto-chromato de zinc. Ils. Deuto-chromato de zinc. Ils. Proto-chrom. de zirconio. Ils. Cimento. Cimento. Cimento. Ciratos. Citratos. Citrato de alúmina. de ammoniaco. de antimonio. Proto-citrato de aluminio. Ils. de plata. Deuto-citrato de antimon. 182 de cal. de cal. Deuto-citrato de plata. Ils. Proto-citrato de bario. 184 de cobre. Proto-citrato de cobalto. 182 Deuto-citrato de cobalto. 183 de magnesia. de magnesia. de manganesa. de manganesa. de plomo. Proto-citrato de plomo. Ils. de potasa. Deuto-citrato de plomo. Ils. de potasa. Deuto-citrato de potasio. 181 de sosa. de sosa. de sodio. Deuto-citrato de stroncio. Ils. de yttria. de yttria. de zincona. Proto-citrato de zinco. 182 Chromo. Chrysoccola. Sub-deuto-borato de sodio. 183 Chromo. Sub-deuto-borato de sodio. 184 Chromo. Sub-deuto-borato de sodio. 185		dio. Ib.
- de telluro de yttria de zinc de zinc de zircona. Cimento. Cimento. Citratos. Citrato de alúmina de antimonio de plata de cal de cobalto de estaño de estaño de manganesa de manganesa de manganesa de plomo de plomo de plomo de potasa de cobalto de manganesa de plomo de plomo de plomo de plomo de yttria de cotrato de plomo de yttria de cotrato de plomo de plomo de plomo de plomo de cotrato de plomo de plomo.		Proto-chromato de stroncia.Ib.
de yttria. de zinc. de zircona. Cimento. Cimento. Citratos. Citratos. de antimonio. de cal. de cobalto. de estaño. de hierro. de manganesa. de manganesa. de manganesa. de plomo. de yttria. de cal. de plomo. Deuto-citrato de plomo. lb. de sosa. de sodio. lb. Deuto-citrato de plomo. lb. de vitria. de zinc. de zinc. de zincona. Chromo. Chrysoccola. Sub-deuto-borato de sodio. la plomo.	- de sílice.	- de silicea. Ib.
— de zinc. — de zircona. Cimento. Cinabrio. Citratos. Citrato de alúmina. — de ammoniaco. — de plata. — de cal. — de cobalto. — de estaño. — de marganesa. — de marganesa. — de marganesa. — de plomo. — de plomo. — de plomo. — de stronciana. — de vytria. — de zircona. Chrysoccola. Deuto-citrato de zirconio. Ib. Proto-citrato de antimon. 182 Deuto-citrato de dantimon. 183 Deuto-citrato de bario. 181 — de calcio. Deuto-citrato de cobalto. 182 — de estaño. — de marganesio. Deuto-citrato de cobalto. 181 — de marganesio. Deuto-citrato de plomo. 181 — de marganeso. Ib. — de marganeso. Ib. — de plomo. — de potasa. — de sodio. — de vytrio. — de vytrio. — de zircona. Chrysoccola. Deuto-citrato de zirconio. 181 — de zircona. Chromo. Sub-deuto-borato de sodio. 182 Proto-citrato de zirconio. 183 — de zircona. Sub-deuto-borato de sodio. 183 Proto-citrato de zirconio. 183 — de zircona. Chromo. Chrysoccola.	— de telluro.	— de telluro. 126
— de zinc. — de zircona. Cimento. Cinabrio. Citratos. Citrato de alúmina. — de ammoniaco. — de plata. — de cal. — de cobalto. — de estaño. — de marganesa. — de marganesa. — de marganesa. — de plomo. — de plomo. — de plomo. — de stronciana. — de vytria. — de zircona. Chrysoccola. Deuto-citrato de zirconio. Ib. Proto-citrato de antimon. 182 Deuto-citrato de dantimon. 183 Deuto-citrato de bario. 181 — de calcio. Deuto-citrato de cobalto. 182 — de estaño. — de marganesio. Deuto-citrato de cobalto. 181 — de marganesio. Deuto-citrato de plomo. 181 — de marganeso. Ib. — de marganeso. Ib. — de plomo. — de potasa. — de sodio. — de vytrio. — de vytrio. — de zircona. Chrysoccola. Deuto-citrato de zirconio. 181 — de zircona. Chromo. Sub-deuto-borato de sodio. 182 Proto-citrato de zirconio. 183 — de zircona. Sub-deuto-borato de sodio. 183 Proto-citrato de zirconio. 183 — de zircona. Chromo. Chrysoccola.	— de yttria.	Proto-chromato de yttrio. 125
Cimento. Cinabrio. Citratos. Citratos. Citrato de alúmina. — de ammoniaco. — de antimonio. — de plata. — de baryia. — de cal. — de cobalto. — de estaño. — de estaño. — de magnesia. — de manganesa. — de manganesa. — de plomo. — de plomo. — de plomo. — de stronciana. — de yttria. — de zircona. Citrato de mercurio. — de yttrio. — de yttrio. — de zircona. Chrysoccola. Sub-deuto-borato de sodio. 181 Proto-citrato de antimon. 182 Proto-citrato de de plata. 181 Proto-citrato de cobalto. 182 Proto-citrato de cobalto. 184 Proto-citrato de plomo. 185 — de manganeso. 186 Proto-citrato de cobalto. 186 — de manganeso. 187 Proto-citrato de plomo. 188 — de sodio. 189 Proto-citrato de stroncio. 180 — de urano. 181 — de vitrio. 181 — de vitrio. 182 Proto-citrato de zirconio. 183 — de zircona. Chromo. Chrysoccola. Sub-deuto-borato de sodio. 184 Proto-citrato de zirconio. 185 Proto-citrato de zirconio. 185 — de zircona. Chromo. Chrysoccola.	- de zinc.	
Cimento. Cinabrio. Citratos. Citratos. Citrato de alúmina. — de ammoniaco. — de antimonio. — de plata. — de cal. — de cobalto. — de estaño. — de estaño. — de magnesia. — de manganesa. — de plomo. — de plomo. — de plomo. — de stronciana. — de vytria. — de vytria. — de zinc. — de zircona. Citrato de aluminio. Ib. Proto-citrato de antimon. 182 Deuto-citrato de bario. 184 Proto-citrato de cobalto. 182 Proto-citrato de cobalto. 182 Proto-citrato de cobalto. 181 — de magnesia. — de magnesio. Deuto-citrato de plomo. Ib. — de magnesio. Deuto-citrato de plomo. Ib. — de potasa. — de sosa. — de soso. — de vano. — de vano. — de vano. — de varo. 182 Proto-citrato de stroncio. Ib. — de varo. — de varo. 183 — de varo. 184 — de varo. 185 — de varo. 186 — de varo. 187 Proto-citrato de stroncio. Ib. — de varo. 188 — de varo. 189 Proto-citrato de stroncio. Ib. — de varo. 180 — de varo. 181 — de varo. 182 Proto-citrato de varo. 183 — de varo. 184 — de varo. 185 — de varo. 185 — de varo. 186 — de varo. 187 Proto-citrato de varo. 188 — de varo. 189 Proto-citrato de stroncio. 180 — de varo. 181 — de varo. 182 Proto-citrato de varo. 183 — de varo. 184 — de varo. 185 — de varo. 185 — de varo. 185 Proto-citrato de varo. 185 — de varo. 185 Proto-citrato de varo. 185 — de varo. 186 — de varo. 187 Proto-citrato de varo. 188 — de varo. 189 Proto-citrato de varo. 181 — de varo. 182 Proto-citrato de varo. 183 — de varo. 184 — de varo. 185 — de varo. 186 — de varo. 187 Proto-citrato de varo. 188 — de varo. 189 Proto-citrato de varo. 180 180 Proto-citrato de varo. 180 Proto-citrato de varo. 181 — de varo. 181 — de varo. 182 Proto-citrato de varo. 183 — de varo. 184 — de varo. 185 — de varo. 186 — de varo. 187 Proto-citrato de varo. 189 Proto-citrato de varo. 180 Proto-citrato de	- de zircona.	Proto-chrom. de zirconio. Ib.
Cinabrio. Citratos. Citratos. Citrato de alúmina. — de ammoniaco. — de antimonio. — de plata. — de baryta. — de cal. — de cobalto. — de estaño. — de estaño. — de magnesia. — de manganesa. — de mercurio. — de plomo. — de plomo. — de plomo. — de stronciana. — de yttria. — de zircona. Citrato de aluminio. Ib. Citrato de antimon. 182 Proto-citrato de plata. Ib. Proto-citrato de cobalto. 182 Proto-citrato de cobalto. 182 Proto-citrato de cobalto. 182 Proto-citrato de cobalto. 182 — de magnesio. Ib. — de magnesio. Ib. — de magnesio. Ib. — de magnesio. Ib. — de plomo. — de mercurio. — de mercurio. — de plomo. — de potasa. — de sodio. — de ytria. — de ytrio. — de zircona. Chrysoccola. Sub-deuto-borato de sodio. 181 — Chrysoccola.		
Citratos. Citrato de alúmina. — de ammoniaco. — de antimonio. — de plata. — de plata. — de cal. — de cobalto. — de estaño. — de glucina. — de magnesia. — de manganesa. — de plomo. — de plomo. — de plomo. — de stronciana. — de vytria. — de vytria. — de vytria. — de zircona. Citrato de aluminio. Ib. Proto-citrato de antimon. 182 Proto-citrato de bario. 184 Proto-citrato de cobalto. 184 Proto-citrato de cobalto. 184 Proto-citrato de cobalto. 181 — de magnesia. — de magnesio. Ib. Deuto-citr. de manganeso. Ib. — de mercurio. — de mercurio. — de sodio. Ib. Proto-citrato de plomo. Ib. — de vano. — de sodio. Ib. — de vano. — de varono. Is. — de zircona. Chromo. Chrysoccola. Sub-deuto-borato de sodio. 181 Sub-deuto-borato de sodio. 182 Sub-deuto-borato de sodio. 183	Cinabrio.	
de ammoniaco. de antimonio. Proto-citrato de antimon. 182 de plata. Deuto-citrato de plata. Deuto-citrato de bario. 184 de cal. de cobalto. Deuto-citrato de cobalto. 182 Proto-citrato de cobalto. 184 de estaño. de hierro. de glucina. de magnesia. de magnesia. de manganesa. Deuto-citrato de glucinio. de manganesa. Deuto-citrato de plomo. 182 de plomo. Proto-citrato de plomo. 184 Deuto-citrato de potasio. 181 de sosa. de sosa. de sodio. Deuto-citrato de stroncio. 182 Deuto-citrato de stroncio. 184 Deuto-citrato de stroncio. 184 Deuto-citrato de stroncio. 185 de vano. de vano. de vano. de vano. de vano. Sub-deuto-borato de sodio. 183 Proto-citrato de zirconio. 183 Chromo. Chrysoccola. Sub-deuto-borato de sodio. 183 Sub-deuto-borato de sodio. 183 Sub-deuto-borato de sodio. 183	Citratos.	
de ammoniaco. de antimonio. Proto-citrato de antimon. 182 de plata. Deuto-citrato de plata. Deuto-citrato de bario. 184 de cal. de cobalto. Deuto-citrato de cobalto. 182 Proto-citrato de cobalto. 184 de estaño. de hierro. de glucina. de magnesia. de magnesia. de manganesa. Deuto-citrato de glucinio. de manganesa. Deuto-citrato de plomo. 182 de plomo. Proto-citrato de plomo. 184 Deuto-citrato de potasio. 181 de sosa. de sosa. de sodio. Deuto-citrato de stroncio. 182 Deuto-citrato de stroncio. 184 Deuto-citrato de stroncio. 184 Deuto-citrato de stroncio. 185 de vano. de vano. de vano. de vano. de vano. Sub-deuto-borato de sodio. 183 Proto-citrato de zirconio. 183 Chromo. Chrysoccola. Sub-deuto-borato de sodio. 183 Sub-deuto-borato de sodio. 183 Sub-deuto-borato de sodio. 183	Citrato de alúmina.	Proto-citrato de aluminio. Ib.
de plata. de baryta. de cal. de cal. de cobalto. de cobre. de estaño. de hierro. de glucina. de magnesia. de manganesa. de plomo. de plomo. de potasa. de stronciana. de stronciana. de yttria. de zinc. de zircona. Deuto-citrato de cobalto. 182 Proto-citrato de cobre. Ib. de magnesio. Ib. Deuto-citr. de magnesio. 181 Deuto-citr. de manganeso. 182 Proto-citrato de plomo. 183 Proto-citrato de potasio. 184 Deuto-citrato de stroncio. 185 Deuto-citrato de stroncio. 186 Deuto-citrato de stroncio. 187 Deuto-citrato de stroncio. 188 Deuto-citrato de stroncio. 189 Proto-citrato de stroncio. 180 Deuto-citrato de stroncio. 181 Deuto-citrato de stroncio. 182 Deuto-citrato de stroncio. 183 Deuto-citrato de zirconio. 184 Deuto-citrato de zirconio. 185 Deuto-citrato de zirconio. 185 Proto-citrato de zirconio. 185 Deuto-citrato de zirconio. 185 Proto-citrato de zirconio. 185 Proto-citrato de zirconio. 185 Sub-deuto-borato de sodio. 185 Sub-deuto-borato de sodio. 185		
de plata. de baryta. de cal. de cal. de cobalto. de cobre. de estaño. de hierro. de glucina. de magnesia. de manganesa. de plomo. de plomo. de potasa. de stronciana. de stronciana. de yttria. de zinc. de zircona. Deuto-citrato de cobalto. 182 Proto-citrato de cobre. Ib. de magnesio. Ib. Deuto-citr. de magnesio. 181 Deuto-citr. de manganeso. 182 Proto-citrato de plomo. 183 Proto-citrato de potasio. 184 Deuto-citrato de stroncio. 185 Deuto-citrato de stroncio. 186 Deuto-citrato de stroncio. 187 Deuto-citrato de stroncio. 188 Deuto-citrato de stroncio. 189 Proto-citrato de stroncio. 180 Deuto-citrato de stroncio. 181 Deuto-citrato de stroncio. 182 Deuto-citrato de stroncio. 183 Deuto-citrato de zirconio. 184 Deuto-citrato de zirconio. 185 Deuto-citrato de zirconio. 185 Proto-citrato de zirconio. 185 Deuto-citrato de zirconio. 185 Proto-citrato de zirconio. 185 Proto-citrato de zirconio. 185 Sub-deuto-borato de sodio. 185 Sub-deuto-borato de sodio. 185	- de antimonio.	Proto-citrato de antimon, 182
— de baryia. Proto-citrato de bario. 181 — de cal. — de calcio. Ib. — de cobalto. Deuto-citrato de cobalto. 182 — de estaño. — de estaño. Ib. — de hierro. — de hierro. Ib. — de magnesia. — de magnesio. Ib. — de manganesa. — de magnesio. Ib. — de plomo. Proto-citrato de plomo. Ib. — de potasa. — de sodio. Ib. — de stronciana. Proto-citrato de potasio. 181 — de urano. — de yttrio. Is. — de zinc. — de yttrio. Is. — de zircona. Proto-citrato de zirconio. 181 — de zircona. Proto-citrato de stroncio. Ib. — de vano. Is. — de yttrio. Is. — de zircona. Proto-citrato de zirconio. 181 — de zircona. Proto-citrato de zirconio. 183 — de zircona. Proto-citra		
- de cal de cobalto. Deuto-citrato de cobalto. 182 - de cobre. Deuto-citrato de cobalto. 183 - de estaño de estaño de hierro de flucina de magnesia de manganesa de mercurio de plomo de plomo de potasa de sosa de stronciana de stronciana de urano de yttria de zinc de zircona. - de calcio lb de estaño de hierro lb de manganeso. lb de mercurio 182 - de sodio lb de vano ls de zircona Chromo Sub-deuto-borato de sodio. 181 - Sub-deuto-borato de sodio. 181 - Sub-deuto-borato de sodio. 181 - Sub-deuto-borato de sodio. 182 - Sub-deuto-borato de sodio. 182		Proto-citrato de bario. 181
de cobalto. de cobre. de estaño. de hierro. de glucina. de magnesia. de marganesa. de plomo. de potasa. de stronciana. de stronciana. de yttria. de zinc. Deuto-citrato de cobalto. 182 Proto-citrato de marganeso. Deuto-citr. de manganeso. Deuto-citrato de plomo. 183 Proto-citrato de potasio. 184 Proto-citrato de stroncio. 185 Deuto-citrato de stroncio. 186 Deuto-citrato de stroncio. 187 Deuto-citrato de stroncio. 188 Proto-citrato de stroncio. 189 Proto-citrato de stroncio. 180 Deuto-citrato de stroncio. 181 Deuto-citrato de stroncio. 182 Proto-citrato de zinc. 183 Deuto-citrato de zinc. 184 Sub-deuto-borato de sodio. 185 Sub-deuto-borato de sodio. 185 Sub-deuto-borato de sodio.		
de cobre. de estaño. de hierro. de glucina. de magnesia. de manganesa. de plomo. de potasa. de stronciana. de stronciana. de yttria. de zinc. Deuto-citrato de sodio. Deuto-citrato de porasio. Deuto-citrato de potasio. Deuto-citrato de stroncio. Sub-deuto-borato de sodio. Deuto-citrato de zinc. Sub-deuto-borato de sodio. Sub-deuto-borato de sodio. Deuto-citrato de sodio. Sub-deuto-borato de sodio.		
- de estaño de estaño. Ib de hierro de hierro. Ib de glucina de glucinio. Ist de magnesia de magnesio. Ib de manganesa. Deuto-citr. de manganeso. Ib de plomo. Proto-citrato de plomo. Ib de potasa. Deuto-citrato de potasio. Ist de sosa de sodio. Ib de stronciana. Proto-citrato de stroncio. Ib de urano de urano. Ist de yttria de yttrio. Ist de zinc. Deuto-citrato de zinc. Ist de zinc. Proto-citrato de zinc. Ist de zincona. Proto-citrato de zinc. Ist de zincona. Sub-deuto-borato de sodio. Ist.		
- de hierro de hierro. Ib de glucina de glucinio. 181 - de magnesia de magnesio. Ib de marganesa Deuto-citr. de manganeso. Ib de plomo Proto-citrato de plomo. Ib de sosa de sodio. Ib de stronciana de stroncio. Ib de urano 182 - de yttria de yttrio. 181 - de zinc Deuto-citrato de zinc. 182 - de zircona. Proto-citrato de zinc. 183 - de zircona Deuto-citrato de zinc. 183 - Chromo. 124 - Chrysoccola Sub-deuto-borato de sodio. 18		
- de glucina de magnesia de magnesia de magnesia de manganesa de mercurio de plomo de plomo de potasa de sosa de stronciana de urano de yttria de zinc de zircona Chrysoccola de glucinio de magnesio lb de mercurio lb de sodio lb de urano l82 - de yttrio l83 - de zircona Chromo Sub-deuto-borato de sodio 181 - 182 - 183 - 184 - 185		
- de magnesia. - de manganesa. - de marganesa. - de mercurio. - de plomo. - de potasa. - de sosa. - de stronciana. - de urano. - de yttria. - de zinc. - de zircona. - Chrysoccola. - de magnesio. - de magnesio. - de magnesio. - le servic. - de plomo. - de plomo. - de sodio. - le urano. - de yttrio. - le yttrio.		
de manganesa. de mercurio. de plomo. de potasa. de sosa. de stronciana. de urano. de yttria. de zinc. de zircona. Chrysoccola. Deuto-citr. de manganeso. lb. de mercurio. 182 Deuto-citrato de plomo. 184 Deuto-citrato de stroncio. lb. de vano. 184 Deuto-citrato de zinc. 185 Proto-citrato de zinc. 187 Proto-citrato de zinc. 188 Proto-citrato de zinc. 181 Sub-deuto-borato de sodio. 181		- de magnesio. Ib.
- de mercurio. - de plomo. - de potasa. - de sosa. - de stronciana. - de urano. - de yttria. - de zinc. - de zircona. Chrysoccola. - de mercurio. 182 - Deuto-citrato de potasio. 181 - de sodio. - Deuto-citrato de stroncio. 182 - de yttrio. 183 - Deuto-citrato de zinc. 184 - Proto-citrato de zinc. 185 - Proto-citrato de zinconio. 183 - Sub-deuto-borato de sodio. 183		Deuto-citr. de manganeso. Ib.
de plomo. de potasa. de sosa. de stronciana. de yttria. de zinc. de zircona. Chrysoccola. Proto-citrato de potasio. 181 Deuto-citrato de stroncio. Ib. Deuto-citrato de stroncio. Ib. Deuto-citrato de zirconio. 181 Deuto-citrato de zirconio. 182 Sub-deuto-borato de sodio. 182 Sub-deuto-borato de sodio. 183		
 de potasa. de sosa. de stronciana. de urano. de yttria. de zinc. de zircona. Chrysoccola. Deuto-citrato de stroncio. Ist. Deuto-citrato de zinc. 182 de zircona. Proto-citrato de zinc. 183 Proto-citrato de zinc. 184 Chromo. Sub-deuto-borato de sodio. Ist. 		
- de sosa de stronciana de stronciana de urano de urano de yttria de zinc de zircona. Chromo. - de sodio de stroncio. Ib de urano de yttrio de yttrio 182 - Proto-citrato de zinc 183 - Proto-citrato de zirconio. 183 - Chromo. Sub-deuto-borato de sodio. 18		Deuto-citrato de potasio. 181
— de stronciana. — de urano. — de yttria. — de zinc. — de zircona. Chrysoccola. Proto-citrato de stroncio. Ib. — de yttrio. — de yttrio. — de zirco. — Deuto-citrato de zirco. 182 Proto-citrato de zirconio. 183 Sub-deuto-borato de sodio. 184		- de sedio. Ib.
— de urano. 182 — de yttria. — de yttrio. 181 — de zinc. Deuto-citrato de zinc. 182 — de zircona. Proto-citrato de zirconio. 181 Chromo. 124 Chrysoccola. Sub-deuto-borato de sodio. 18	— de stronciana.	Proto-citrato de stroncio. Ib.
de yttria. de zinc. de zircona. Chromo. Chrysoccola. Deuto-citrato de zinc. Proto-citrato de zirconio: 181 Sub-deuto-borato de sodio: 181 Sub-deuto-borato de sodio: 181		
de zinc. de zircona. Chromo. Chrysoccola. Deuto-citrato de zirconio. 181 Proto-citrato de zirconio. 182 Chrysoccola. Sub-deuto-borato de sodio. 18		- de vitrio. 181
Chromo. Chrysoccola. Proto-citrato de zirconio: 181 Chrysoccola. Sub-deuto-borato de sodio: 18	- de zinc.	
Chromo. Chrysoccola. Sub-deuto-borato de sodio. 18		
Chrysoccola. Sub-deuto-borato de sodio. 18		
		Sub-deuto-borato de sodio. 18
Chrysolito. Proto-phosphato de calcio. 27		Proto-phosphato de calcio. 27
Cobalto. Cobolt, 138	Cobaito.	Cobolt, 138

Columbato de alúmina. Proto-columbato de aluminio.	
71	
Ib.	
— de baryta. — de bario. Ib.	
— de hierro. — — de hierro. Ib.	
— de magnesia. — — de magnesio. Ib.	,
- de potasa. Deuto-columb. de potasio. Ib	
— de sosa. — — de sodio. Ib.	
- de stronciana. Proto-columb. de stroncio. Ib.	
Columbio. 128	
Caparrosa blanca. Deuto-sulfato de zinc. 37	,
- azul. Sobre-deuto-sulfato de cobre.	
38	
- verde. Proto-sulfato de hierro. 37	
Crema de cal. Proto-carbonato de calcio. 21	
- de tártaro. Sobre-deuto-tartrato de pota-	
sio. 187	
Cristal mineral. Deuto nitrato de potasio fun-	
dido.	
Cristales de sosa. Sub-deuto-carbon. de sodio. 22	
- de tártaro. Sobre-deuto-tartrato de pota-	
sio. 187	
Cristales de Venus. Deuto-acetato de cobre. 174	
- de luna nitrato de plata. 6	
Cobre. Venus. 144	ŧ
Cobre azurado. Deuto-carbonato de cobre. 2	
- blanco. Tumbaga. 14	_
— amarillo.	-
Cyanogeno. Azoe carbonado. 60	
Cyanuros. 9	1
Cyanuros metálicos.	
de óxidos metálicos. Oxi-cyanuros.	L.
Cyanuro de alúmina. Protoxi-cyan. de aluminio. la	
- de ammoniaco. Cyanuro de ammoniaco. Ib	
— de plata. — de plata. Ib	
oxigenado. Deutoxi-cyanuro de plata. 7	
— de baryta. Protoxi-cyanuro de bario. 7	٤
de bario. Cyanuro de bario.	

* 1
Protoxi-cyanuro de calcio. 74
— de cobalto. Ib.
— — de cobre. Ib.
— de estaño. Ib.
Deutoxi-cyanuro de hierro. 75
Protoxi-cyan. de magnesio. 74
Deutoxi-cyanuro de mercurio.
75
Cyanuro de mercurio. 74
Protoxi-cyanuro de palladio.
Ib.
Cyanuro de platino. Ib.
Deutoxi-cyanuro de potasio.75
— — de sodio. 74
Protoxi-cyanuro de stroncio.
Ib.
— de zinc. Ib.
— de zinc.
. We wone.
D IS
D
D Acetato de antimonio al maximum. 174
D Acetato de antimonio al maximum. 174
Acetato de antimonio al ma- ximum. 174 — de plata. 175
Acetato de antimonio al maximum. 174 — de plata. 175 — de cobalto. 174 Aceto de cobre.
Acetato de antimonio al ma- ximum. 174 — de plata. 175 — de cobalto. 174 Aceto de cobre. Cristales de Venus. Ib.
Acetato de antimonio al ma- ximum. 174 — de plata. 175 — de cobalto. 174 Aceto de cobre. Cristales de Venus. Ib. Verdete cristalizado.
Acetato de antimonio al ma- ximum. 174 — de plata. 175 — de cobalto. 174 Aceto de cobre. Cristales de Venus. Ib.
Acetato de antimonio al maximum. 174 — de plata. 175 — de cobalto. 174 (Aceto de cobre. Cristales de Venus. Ib. Verdete cristalizado. Acetato neutro de cobre.
Acetato de antimonio al maximum. 174 — de plata. 175 — de cobalto. 174 Aceto de cobre. Cristales de Venus. Ib. Verdete cristalizado. Acetato neutro de cobre. — de estaño al maximum. 173 Mordiente de hierro. Acetato de hierro al maximum.
Acetato de antimonio al maximum. 174 — de plata. 175 — de cobalto. 174 Aceto de cobre. Cristales de Venus. Ib. Verdete cristalizado. Acetato neutro de cobre. — de estaño al maximum. 173 Mordiente de hierro. Acetato de hierro al maximum. 1b.
Acetato de antimonio al maximum. 174 — de plata. 175 — de cobalto. 174 Aceto de cobre. Cristales de Venus. Ib. Verdete cristalizado. Acetato neutro de cobre. — de estaño al maximum. 173 Mordiente de hierro. Acetato de hierro al maximum. 1b. — de manganesa. Ib.
Acetato de antimonio al maximum. 174 — de plata. 175 — de cobalto. 174 Aceto de cobre. Cristales de Venus. Ib. Verdete cristalizado. Acetato neutro de cobre. — de estaño al maximum. 173 Mordiente de hierro. Acetato de hierro al maximum. 1b. mum. 1b.
Acetato de antimonio al maximum. 174 — de plata. 175 — de cobalto. 174 Aceto de cobre. Cristales de Venus. Ib. Verdete cristalizado. Acetato neutro de cobre. — de estaño al maximum. 173 Mordiente de hierro. Acetato de hierro al maximum. 1b. — de manganesa. Ib. — de mercurio al maximum. 175
Acetato de antimonio al maximum. 174 — de plata. 175 — de cobalto. 174 Aceto de cobre. Cristales de Venus. Ib. Verdete cristalizado. Acetato neutro de cobre. — de estaño al maximum. 173 Mordiente de hierro. Acetato de hierro al maximum. 1b. — de manganesa. Ib. — de mercurio al maximum.

	Sal digestiva de Silbio. — diurética.	`
	- esencial de vino.	
· ·	Magisterio purgante de tártar	0.
Deuto-acetato de patasio.	Arcano de Tártaro.	
Demo ateraro de Parasto.	Tártaro regenerado 17	3
•	Tierra foliada de tártaro.	
	- vegetal.	
` -	Aceto de potasa.	
San Maria Cara Cara Cara Cara Cara Cara Cara	Acetato de potasa:	
~	Tierra soliada cristalizabl	e.
t	— mineral.	
- de sodio	Sal acetosa mineral I	Ь.
	Aceto de sosa.	
· ·	Acetato de sosa.	•
· · ·	Sal acetosa de zinc.	•
	Aceto de zine. · · · · I	Ь.
	Acetato de zinc.	
Deuto-ammoniato de pla-	Plata fulminante.	-
ta.	Plata fulminante. Oxido de plata ammoniaca	1.
	L'Ammoniato de plata.	78
— de cohalto.	Oxido de cobatto ammoni	a -
		77
	Agua celeste. 😘	•
- de cobre	Oxido de cobre ammoniac:	al:
	(Ammoniato de cobre	7 8 -
— de estaño.	Ammoniato de estaño.	77
	COro fulminante.	
— de, or o	Ammoniato de oro.	78
	COxido de oro ammoniacal	• -
— de zinc.		77 -
	Amniotato de potasio r	94
tasio.		
— de sodio.		łь.
Deuto-antimoniate de po-	Antimoniato de potass, 1	33
tasio.		
→ de sodio.		IЬ.
— — de zinc.	— de zinc.	Ib.
	P	

Deuto-antimonito de po-	Antimonito de potasa.	134
tasio.	(1	* 1
— de sodio.	— tle sosa.	Ib.
Deuto-arseniato de plata.	Arseniato de plata.	121
— de bismutho.	— de bismutho.	Ib.
de hierro.	— de hierro al maximum	
— de potasio.	de potasa.	120
— de sodio.	- de sosa.	Įb.
— de zinc.	— de zinc.	121
	Benzoato de antimonio.	1 80
monto.		
— de plata.	— de plata.	181
— de bismutho.		· Ib.
- de hierro.	— de hierro al maxim.	180
- de oros	- de oro.	181
— de platino.	- de platina.	Ib.
— de plomo.	- de plomo al maximum	
— de potosio.	- de potasa.	180
- ae squio.	- de sosa.	Ib.
— de zince	- de zinc.	Ib.
Deuto-borate de plata.	Borato de plata.	19
- de bismutha.	- de bismutho.	18
— de cobalto.	— de cobalto.	Ib.
- de cobre.	- de cobre.	19
- de estaño.		18
	- de hierro	Ib.
- de potasio	Borax vegetal.	Ib.
- , .	Borato de potasa.	71.
— de sodio.	— de sosa saturado.	Ib.
—— de zinc.	— de zinc.	Ib.
Deuto-vutirato de cobre.		197
— de potasio. — de sodio.	April 1	Ib.
— ae souro.		Ib.
— — de zinc.		Iъ.
Deuto comphorato de po-	Camphorato de potasa.	190
tasto.		TL.
— de sodio.	- de sosa.	Ъ

	Malachita.	
	Cobre azulado.	
Deuto-earbonato de co-	Verdete gris.	23
bre	Oxido verde de de cobre	
	Carbonato de cobre.	
_	Hierro spáthico.	
de hierro	Carbonato de hierro al	ma_
3	ximum.	23
— de potasio.	— neutro de potasa.	22
— de sodio.	- neutro de sosa.	Ib.
Deuto-chlorato de plata.	Chlorato de plata.	47
— de cerio.	— de cerio.	Ιb.
— de hierro.	— de hierro.	Ib.
— de mercurio.	- de mercurio al massim	
— de plomo.	— de plomo.	Ib.
ar fremer	Muriato sobre-oxigenad	
(potasa.	
_ de potasio	- hyper-oxigenado de	no-
	tasa.	Ib.
	Chlorato de potasa.	
- de sodio.	— de sosa.	Ib.
de zinc.	— de zinc.	Ib.
Deuto-chromato de cobre.	Chromato de cobre.	126
- de hierro.	- de hierro.	125
— de potasio.	— de potasa.	Ib.
— — de potasio. — — de sodio.	— de sosa.	Ib.
- de zine.	- de zinc.	1b.
Deuto-citrato de plata.	Citrato de plata.	182
— de cobalto.	de cobalto.	Ib.
- de manganeso.	— de manganesa.	181
— — de mercurio.	de mercurio.	182
— — de potasio.	- de potasa.	181
— de sodio.	— de sosa.	lb.
— de zinc.	— de zinc.	-182
Deuto-columbato de po-	Columbato de potasa.	130
tasio.	<u>-</u>	
— — de sodio.	— de sosa.	Ib.
Deuto-jungato de man-	Fungato de manganesa	. 182
ganeso.		

Deuto-fungato de potasio.	Fungato de potasa.	182
— de sodio	- de sosa.	Ib.
Deuto-fungato de zinc.	— de zinc.	Ιb.
Deuto-agallato de plata.	Agallato de plata.	184
- de bismutho.	— de bismutho.	183
— de cobre.	- de cobre.	Ib.
	Tinta negra.	
— — de hierro.	Agallato de hierro al	maxi-
	mum.	Ib.
— — de oro.	- de oro.	184
— — de potasio.	— de potasa.	182
— de sodio.	— de sosa.	Ιb.
— — de titano.	- de títano.	183
Deuto-hydriod. de plata.	Hydriodato de plata.	55
- de cobre.	— de cobre.	Ib.
— — de nickèl.	- de nickel.	Ib.
— — de oro.	— de oro.	Ib.
- de platino.	— de platina.	Ib.
— de potasio.	- de potasa.	54
— de sodio.	- de sosa.	Ib.
— de titano.	— de titano.	- 55
— de urano.	— de urano.	54
— — de zinc.	— de zinc.	Ib.
Deuto - hydriodato iodu-	Hydriodato ioduradod	epla-
rado de plata.	ta.	. 56
- de cobre.	- de cobre.	Ib.
de nickel.	- de nickel.	: Ib.
de oro.	— — de oro.	lb.
Deuto-hydriodato iodu-	Hydriodato iodurado	de
rado de platino.	platina.	Ib.
de potasio.	- de potasa.	55
de sodio.	— de sosa.	Ib.
de titano.	- de títano.	56
de urano.	— de urano.	16.
- de zinc.	— de zinc.	. 55
Deuto-hydro-chiorato de	Muriato de bismutho.	49
b smutho.	,	
- de cerio.	- de cerio.	Ib.
· ,	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	

Deuto-hydro-chlorato de cobre.	Muriato de cobre.	49
— de estaño.	- de estaño al maximun	n. Ib.
— de hierro.	- de hierro al maximus	
- de nickel.	— de nickel.	49
— de platino.	— de platina.	ζĐ.
— — ue piamio.	Sal febrífuga de Silvio	
— de potasio.	Muriato líquido de po	
—— ar possisio.	Potassano.	· 48
	Sal marina.	40
— — de sodio.	— de cocina.	IЪ.
	Muriato cristalizado de	
— de titano.	— de titano.	49
— de urano.	— de urano.	· Ib.
— de zinc.	— de zinc.	48
Deuto-hydro-cianato de	Prusiato de hierro y de	
plata y de hierro.	ta.	76
w de notario	- y de potasa.	1b.
y de potasio. y de sodio.	— y de sosa.	Ib.
Deuto-hydro-fluato de	Fluato de antimonio.	65
antimonio.	J	Ib.
— de plata.	— de plata.	Ib.
— de bismutho.	— de bismutho.	
- de cobalto.	- de cobalto.	Ib.
— — de estaño.	— de estaño.	64
— — de hierro.	— de hierro.	Ib.
— — de mercurio.	— de mercurio.	65
• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	Fluor tartaroso.	
- de potasio	— de tártaro.	64
	Tártaro spáthico.	•
•	(Fluato de potasa.	•
'	1 Eluor de sosa.	₹1.
de sodio	sosa spáthica.	Ib.
	&∃luato de sosa.	
— — de urano.	- de urano.	65
_ de zinc.	— de zinc.	64
Deuto - hydro - sulfato de	Hydro-sulfuro de pota	15a. 35
potasio.		•

•		
Deuto-hydro-su!fato de sodio.	Hydro-sulfuro de sosa.	35
sulfurado de	Hydro-sulfuro sulfura	do de
potasio.	potasa.	Ib.
- de sodio.	— — de sosa.	Ib.
Deuto-iodato de bismu-	Iodato de bismutho.	53
tho.		-
- de cobre.	de cobre.	Ib.
— — de nickel.	— de nickel.	1b.
— — de oro.	- de oro.	Ib.
de platino.	— de platina.	Ib.
— — de potasio.	→ de potasa.	1b.
— de sodio.	— de sosa.	52
— — de titano.	de titano.	53
— — de urano.	de urano.	Ib.
de zinc.	- de zinc.	Ib.
Deuto-lactato de potasio.	Lactato de potasa.	195
- de sodio.	— de sosa.	Īb.
de zinc.	— de zinc.	Ib.
Deuto-malato de plata.	Malato de plata.	177
— — de potasio.	— de potasa.	Īb.
— — de sodio.	- de sosa	Ib.
Deuto-margarato de co-		196
bre.		
— — de potasio. — — de sodio.	-	195
— de sodio.		Ib.
— — de zinc.		196
Deuto - mellitato de po-	Mellitato de potasa.	185
tasio.	•	
- de sodio.	— de sosa.	Ib.
Deuto-molybdato de po-	Molybdato de potasa.	123
tasio.	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
- de sodio.	- de sosa.	Ib.
Deuto-morato de potasio.	Morato de potasa.	186
— — de sodio.	— de sosa.	Ib.
Deuto-mucato de potasio.	Mucato de potasa.	190
— de sodio.	- de sosa.	Ib.
Deuto-nitrato de antim.	Nitrato de antimonio.	60

Deuto-nitrato de plata	Cristales de luna.	61 '
•	Nitrato de plata.	
- fundido de plata.	SPiedra infernal.	Ib.
•	Livitiato iunuiuo de p	
— de bismutho.	— de bismutho.	60 TI:
— de cerio.	— de cerio.	Ib.
— de cobre.	- de cobre.	61
— de estaño.	— de estaño al maxime	
— — de hierro.	— de hierro.	lb.
— de manganeso.	— de manganesa.	Ib.
— de mercurio.	— de mercurio al max	
— — de oro.	— de oro.	62
— — de platino.	— de platina.	1b.
- de plomo.	— de plomo.	61
	Salitre.	
	Nitro.	
— de potasio	✓ Sal prunela.	59
	Cristal mineral.	* *
	Unitrato de potasa.	
•	(Nitro cuadrangular.	
— de sodio	- cúbico, rhomboida	al. Ib.
	Nitrato de sosa.	•
— — de zinc.	— de zinc.	60
Deuto-nitrito de cobre.	Nitrito de cobre.	62
— — de mercurio.	— de mercurio.	Ib.
— — de potasio.	— de potasa.	lb.
— — de potasio. — — de sodio.	— de sosa.	Ib.
Deutoleato de cobre.		196
— — de potasio.		Ĭb.
— de sodio.		Ib.
— de zinc.	· .	IЬ.
Deutoxalato de plata.	Oxalato de plata.	180
— — de bismutho.	— de bismutho.	1179
— de manganeso.	— de manganesa.	lb.
— de platino.	— de platina.	180
— de potasio.	— neutro de potasa.	179
— de sodio.	— de sosa.	lb.
— — de titano.	— de stano.	Ib.

Deuto - phosphato de an- timonio.	Phosphato de antimoni	io. 29
- de plata.	- de plata.	Ib.
— — de bismutho.	— de bismutho.	Ib.
— — de hierro.	— de hierro.	Ib.
— — de potasio.	— de potasa.	28
— — de sodio.	— de sosa.	Ib.
— — de zinc.	— de zinc.	Ib.
Deuto-phosphito de pota- sio.	Phosphito de potasa.	30
— — de sodio.	— de sosa.	Ib.
Deuto - pyro - tartrato de potasio.	Pyro-tartrato de potasa	. 191
— — de sodio.	— — de sosa.	Ib.
Deuto-quinato de potasio.	Quinato de potasa.	184
— de sodio.	— de sosa.	Ib.
Deuto-rosato de potasio.	Rosato de potasa. "	193
— de sodio.	— de sosa.	Ib.
Deuto-sebato de plata.	Sebato de plata.	194
— de potasio.	— de potasa.	Ib.
— — de sodio.	— de sosa.	Ib.
Deuto-succinato de man-	Succinato de mangan	esa.
ganeso.		186
— — de potasio. — — de sodio.	— de potasa.	Ib.
	— de sosa.	Ib.
Deuto-suberato de plata.	Suberato de plata.	192
— — de potasio. — — de sodio.	— de potasa.	Ib.
	← de sosa.	191
Deuto-sulfato de antimo- nio.	Sulfato de antimonio.	37
— — de plata. `	- de plata.	39
— — de bismutho.	— de bismutho.	38
— — de cerio.	— de cerio.	Ib.
— — de cobalto.	- de cobalto.	Ib.
— — de cobre.	de cobre.	Ib.
— — de hierro.	- de hierro.	37
— — de mercurio am-	- de mercurio ammonia	cal.
moniacal.	V	39

Deuto-sulfato de oro.	Sulfato de oro.	39
— de platino.	— de platina.	lb.
- de plomo.	— de plomo.	38
. • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	(Sal policresta de Glasse	er.
	Arcano duplicado.	•
- 101.1.1	Sal de duobus.	277
Deuto-sulfalto de potasio.	Tártaro vitriolado.	37
•	Vitriolo de potasa.	
	Sulfato de potasa.	2
—— —y de ammoniaco.	— de potasa ammoniaca	ıl.Ib.
	Sal admirable de Glaub	er.
— — de sodio		. 36
be 30010	Sulfate de sosa.	
n de ammoniaco	— de sosa ammoniacal	. Ib.
———y de ammoniaco. —— de titano.	— de títano.	38
— de urano.	— de urano.	Ĭb.
— ae urano.	Caparrosa blanca.	;
· .	Vitriolo blanco de Gos	lard.
3:	Vitriolo blanco.	37
— — de zinc	de zinc.	31
• •	Sulfato de zinc.	. •
- 10 T	Sulfito de antimonio.	40
Deuto-sulfito de antimo-	Sumo de antimonio.	40
nio.	J. Limmaha	Ib.
— — de bismutho.	de bismutho.	10.
	Sal sulfurosa de Sthal.	39
· ·	Sulfito de potasa.	
— de sodio.	— de sosa.	Ib.
— — de zinc.	- de zinc.	Ib.
Deuto - sulfito sulfurado	Sulfito-sulfurado de por	
de potasio.		40
— — de sodio.	—'de sosa.	Ib.
— — de zinc.	— de zinc.	Ib.
Deuto-tartrato de anti-	Tartrito ó tartrato de	
monio.	monio.	189
— — de plata.	de plata.	Ib.
— — de bismutho.	- de bismutho.	Ib.
— — de cobalto.	— de cobalto.	Ib.
— de cobre.	— de cobre.	Ib.

Deuto-tartrato de estaño.	Tartrito ó tartrato de esta-
	по. 189
— — de hierro.	— de hierro. Ib.
— de manganeso.	— de manganesa. Ib.
- de platino.	- de platina. Ib.
	Tártaro vitriolado. — soluble. Sal vegetal.
— — de potasio	Tártaro alcalizado. 187 — de potasa.
•	Tartrito ó tartrato de po-
	tasa.
— — y de protóxido de aluminio.	— — y de alúmina. 188
•	Tártaro estibiado.
u la succlui	— emético.
— — y de protóxi-	— antimoniado. 188
do de antimonio	Tartrito antimoniado de po- tasa.
Deuto-tartrato de potasio y de plata.	:de potasa y de plata. 189
— — y de protóxido de bario.	
de calcio.	— — y de cal. Ib.
y de cobre.	y de cobre. Ib.
— — y de protóxi- do de estaño.	— y de estaño. Ib.
	Tártaro calibeado.
	- marcial soluble. Ib.
y de hierro	Tartrito de potasa ferrugi-
	noso. y de hierro.
y de protóxi-	
do de magnesio.	
y de manganeso.	— y de manganesa. 189
———y de protóxido	— y de mercurio.
de mercurio. y de plomo.	— y de plomo. 188

	Tártaro de sosa	
Deuto-tartrato de pota-		ochela.
sio y de sodio	— de Seignete.	188
	CTartaro de potasa y o	
— — y de protóxido	— de potasio y de st	roncia-
de stroncio.	na.	Ib.
— — y de zinc.	— — y de zinc.	' l b.
— — de sodio.	— de sosa.	Ib.
— — de zinc.	— de zinc.	189
Deuto-tungstato de pota-	Tungstato de potasa	. 128
sio.	•	
— — de sodio.	— de sosa.	Ib.
Deuto-urato de potasio.	Urato de potasa.	193
— — de sodio.	— de sosa.	lb.
Deutóxidos	Oxidos al maximum.	6
	Oxidos.	
- -	Flores plateadas de	e anti-
Deutóxido de antimonio.	monio.	. 7
	Oxido bianco de anti	mon10.
٠	(Kiaproth).	, ,
— de plata.	Oxido amarino verd	_
•	plata.	8
7.	Efluvio nitroso.	
— de azoe	Gas nitroso.	59
	Oxi-nítrico.	. 1
— de bismutho.	Oxido amarillo de bis	
3 _	1	7,143
— de cerio.	- moreno de cerio.	7,137
— de cobalto.	- negro de cobalto.	7,141
— de cobre.	- moreno de cobre.	7,139
— de estaño.	— blanco de estaño.	7,116
— de hierro.	— rojo de hierro.	7,113
— de manganeso.	- negro de mangan.	7,107
	Precipitado rojo.	• -
— de mercurio	Oxido nitroso de men	
4		
	— de mercurio rojo.	8,156
— de nickel. — de oro.	— de mercurio rojo. — negro de nickel. — amarillo de oro.	7,150 8,169

	Oxido amar de platina. — rojo de phosphoro. Minio. Oxido rojo de pulga de p	7,25 8,153
— de potasio	Potasa cáustica. — al alcohol. — pura. (Sosa cáustica.	7,104
<i>ae</i> soomo	— pura.	7,100
— de titano.	- de titano.	7,141
— de urano.	— de urano.	7,135
	(Nihil album.	•
,	Pompholix.	*,
Therefore To The again	Lana filosófica.	
Deutóxido de zinc	Flores de zinc.	7,110
	Oxido de zinc.	
	al maximum.	
Deutoxi-chloruro de hier-	Chloruro de hierro ox	igens.
ro.	do.	47
— — de plomo.	- de plomo oxigenac	do. Ib.
— — de potasio.	de potasa.	46
— — de sodio.	— de sosa.	Ib.
— — de zinc.	- de zinc.	47
Deutoxi-cyanuro de hier-	Prusiato azul de hier	ro.
ro hydratado	Azul de Prusia.	75
— — de plata.	Cyanuro de plata.	Ib.
— — de mercurio.	— de mercurio.	Ib.
— — de mercurio. — — de potasio. — — de sodio.	— de potasa.	⟨ Љ.
— — de sodio.	— de sosa.	74
Deutoxi - phosphuro de potasio.	Phosphuro de potasa.	. 27
- de sodio.	— de sosa.	Ib.
Deutoxi-sulfuro de plata.	Hydro-sulfuro de pla	ta. 34
— de bismutho.	— de bismutho.	Ib.
— de cobre.	— de cobre.	Ib.
— de estaño.	— de estaño.	Ib.
- de potasio	Higado de azufre. Sulfuro de potasa.	1b.
. •	-	

Deutoxi-sulfuro de sodio. — de zinc. Deuto-zumiato de plata. — de potasio. — de sodio.	— de zinc oxigenado. Nanceato de plata. — de potasa.	Ib. 1b. 192 1b.
— — ae sodio.	— de sosa.	Ib. Ib.
— — de zinc.	— de zinc.	-
Diamante.	Carbono.	20
Diana.	Plata.	159
	E	• • •
Efluvio nitroso.	Deutóxido de azoe.	59
	Deuto-tartrato de pota	
Émético.	de protóxido de as	stinio-
	nio.	188
Empireo.	Gas oxigeno.	4
Epirelos.	Aceytes empyreumáticos	. 198
Espíritu ardiente.	Alcohol.	lb.
— de minderero.	Acetato de ammoniaco.	174
— de nitro.	Acido nítrico.	9,59
— de nitro fumante.	— nitrico.	1b.
- rector.	Aroma.	198
— de sal ammoniaco.	Ammoniaco.	77
- de sal fumante.	Acido hydro-chlórico.	14
— de sal marina.	- hydro-chlórico.	Ib.
— silvestre.	— carbónico.	6,21
- de azufre por cam- pana.	- sulfuroso.	932
- de tártaro.	— pyro-tartárico.	,I I
- de Venus.	— acético.	6,172
— de vino.	Alcohol de vino.	1 98
— de vitriolo.	Acido sulfúrico.	8,32
Estaño.	Júpiter.	115
Etheres.		198.
Ether acetoso,	Ether acético.	199
— acético.	- acetoso.	Ib.

Ether arsénico.		199
— butírico.		Íb.
— fluórico.	— hydro-fluórico.	Ib.
— hydriódico.		Ib.
- hydro-chlórico.	Ether muriático.	Ib.
— hydro-fluórico.	- fluórico.	· Ib.
— marino.	- hydro-chlórico.	- Ib.
— muriático.	- hydro-chiórico.	Ib.
- nitroso.	— nítrico.	Ib.
— nítrico.	- nitroso.	Ib.
- phosphórico.		Ib.
— sulfúrico.	— vitriólico.	Ib.
— vitriólico.	- sulfúrico.	Ib.
Étiope.	Protóxido de mercurio.	. 6
— de mercurio.	Sulfuro de mercurio.	33
— mineral.	— de mercurio.	1b.
Euchlorino.	Acido chioroso.	
Extracto de Saturno.	Proto-acetato de plomo.	174
Esparraguina.	Materia particular de le	
2.sparragama.	párragos.	
	parragos.	197
	\mathbf{F}	
Fermento.		199
Flores metálicas.	Oxidos metálicos sublimad	
- plateadas de anti-	Deutóxido de antimonio.	
† monio.	:	
- de benjui.	Acido benzóico.	10
— de zinc.	Deutóxido de zinc.	7
Fluatos.	Hydro-fluatos.	63
Fluato de alúmina.	Proto-hydro-fluato de a	_
	nio.	lba
- de ammoniaco.	Hydro-fluato de ammon	
— M minmonraco.	Ja. o jraaro ao minion	64
- de antimonio.	Deuto-hydro-fluato de	anti-
— uc antimomor	monio.	65
a de plate	— de plata.	Ib.
de plata, de plata,	us Provo.	AU.

Fluato de arsénico.	Proto-hydro-fluato de arséni-
— de baryta.	co. 64 — de bario. Ib.
— de bismutho.	Deuto-hydro-fluato de bismu-
— de bisinatio.	tho. 65
— de cal.	Proto-hydro-fluato de calcio.
— de cobalto.	Deuto-hydro fluato de cobal-
— de cobre.	to. 65 Proto-hydro-fluato de cobre.
— de estaño.	Ib. Deuto-hydro-fluato de esta-
•	ño. 64
— de hierro.	— de hierro. Ib.
Fluato de magnesia.	Proto-hydro-fluato de mag-
9	nesio. 1b.
— de manganesa.	— — de manganeso. Ib.
- de mercurio.	Deuto-hydro-fluato de mer-
- de molybdena.	Proto-hydro-fluato de molyb-
- de nickel.	deno. 64 — de nickel. 65
- de plomo.	— de plomo. Ib.
- de potasa.	Deuto-hydro-fluato de potasio.
— ac potasas	64
- de sosa.	— — de sodio. Ib.
- de sílice.	Proto-hydro-fluato de siliceo.
	63
- de stronciana.	- de stroncio. 64
- de urano.	Deuto-hydro-fluato de urano.
	65
- de zinc.	- de zinc. 64
Fluo-boratos.	Hydro-fluo-boratos. 65
Fluo-borato de alúmi-	Hydro-fluo-borato de protóxi-
n a.	do de aluminio. 1b.
- de ammoniaco.	— — de ammoniaco. 1b.
- de baryta.	- de protóxido de bario.
	1 h.

Fluo-borato de cal.	Hydro - fluo - berate de pro-
	tóxido de calcia. 69
de glucina.	— — de glucinio. Ib.
— de magnesia.	de magnesio. Ib.
— de potasa.	— — de deutóxido de pota-
	is sio. Ib.
— de sosa.	— — de sodio. Ib.
— de stronciana.	- de protóxido de stron-
_	cio. Ib.
- de yttria.	de yttrie Ib.
— de zircona.	— — de zirconio. Ib.
Fluor ammoniacal.	Hydro-fluato de ammon. 64
- arcilloso.	Proto-hydro-fluato de alumi-
	nio. 63
- barótico.	—— de bario. 64
— magnesiano.	— de magnesio. Ib.
— pesado.	— de bario. lb.
— de sosa.	Deuto-hydro-fluoto de sodio.
,	Ib.
— spáthico.	Proto-hydro-fluato de bario. Ib.
- tartaroso.	Deuto-hydro-fluato de potasio.
•	_ Ib.
— de tártaro.	— — de potasio. Ib.
Fluoro.	Fluorino. 63
Fluorino.	Fluoro. Ib.
Fungatos.	182
Fungato de alúmina.	Proto-fungato de aluminio. 16.
— de ammoniaco.	Fungato de ammoniace. Ih.
— de baryta.	Proto-fungato de bario. Ib.
— de cal.	— de calcio. Ib.
— de magnesia.	— de magnesio. Ib.
- de manganesa.	Deuto-fungato de mangane-
•	so. Ib.
- de plomo.	Proto fungato de plomo. Ib.
- de potasa.	Deuto-fungato de potasio. 1b.
- de sosa.	— de sodia. Ib.
- de zinc.	— de zinc. Ib.

G

	•
Galena.	Per-sulfuro de plomo. 33
Gas ácido marino.	Acido hydro-chiórico. 14
	Ayre viciado.
•	Mofeta atmosphérica.
•	Gas flogisticado.
420e	Septono. 58
	Alcaligeno.
· .	Nitrógeno.
— — carbonado.	Cyanógeno. 66
- deflogisticado.	Gas oxígeno.
— fluórico siliceado.	Proto-hydro-fluato de silíceo.
_	63
— hepático.	Acido hydro-sulfúrico. 14,32
•	(Flogístico de Kirwan.
- hydrógeno	Ayre inflamable.
	Phlogógeno.
— hydróg. arseniado.	Ib.
— hydrógeno azoado.	Ammoniaco. Ib.
— hydrógeno carbona-	Gas hydrógeno proto-carbura-
do.	do. Ib.
- hydrógeno per-car-	Gas oleificante. Ib.
burado.	— phlogógeno oxi-carbur.
- hydrógeno per-phos-	- hydrógeno phosphorado.
phorado.	Ib.
- hydrógeno phospho-	- hydrógeno per-phosphora-
rado.	do. Ib.
- hydrógeno phospho-	ib.
sulfurado.	
•	Gas inflamable mofetizado.
- hydrógeno proto-car-	— — carbonoso.
burado	\ \ \tag{unas}. \ \ \tag{unas}.
A.	— hydro-carburado.
1 1 /	— hydrógene carbonado.
- hydrógeno proto-phos-	Ib.
phurado.	and the second s

Gas hydrógeno sulfura- do.	Acido hydro-sulfúrico. 14,32
- hydrógeno tellurado.	Ib.
- hydrógeno zinceado.	13,32
— inflamable.	Gas hydrógeno. 13
— — carbonoso.	— proto-carburado. Ib.
— — de las lagunas.	Ib.
— hydro-carbura- do.	1b.
- mofetizado.	Ib.
sulfurado.	Acido hydro-sulfúrico. 1b.
- muriático.	- hydro-chlórico. 14
- nitroso.	Deutóxido de azoe. 59
- deflogisticado.	Protóxido de azoe. 58
— oleificante.	Gas hydrógeno per-carbura- do. 14
- 6xido de azoe.	Protóxido de azoe. 4,58
- óxido de carbon.	— de carbono. 4,20
- óxi-muriático.	Chloro. 41
- óxido nitroso.	Protóxido de azoe. 58
- óxido gaseoso de ni- trógeno.	— de azoe. 1b.
- óxido de septono.	- de azoe. Ib.
- óxídulo de azoe.	— de azoe. Ib.
,	Empireo. Principio sorbil. Ayre deflogisticado.
— oxigeno	Principio acidificante. 3 — respirable. Ayre vital. Oxigyno.
- filogisticado.	Gas azoe. 58
phlogógeno oxi-car- burado.	— hydrógeno per-carburado.
- phosphórico de Mr.	- hydrógeno per-phosphura-
Gingembre.	do. 19
- silvestre.	Acido carbónico. 3,21
Glucina.	Protóxido de glucinio. 5,89

		- 42
Glucinio.	Metal de glucina.	89
Graphito.	Per-carburo de hierro.	20
Greda.	Proto-carbonato de calci	0. 21
- de alúmina.	— — de aluminio.	Ib
— ammoniacal.	Sub-carbonato de ammon	niaco.
		23
- barótica.	Proto-carbonato de bari	
- magnesiana.	- de magnesio.	21
- marcial.	— — de magnesio. — — de hierro.	23
- de plomo.	- de plomo.	24
— de sosa.	Sub-deuto-carbonato de	
•		22
	H	
Hematina.		199
Hígados alcalinos.	Oxi-sulfuros.	33
Higado de azufre.	Deutoxi-sulfuro de potas	
— de azufre barótico.	Protoxi-sulfuro de bario	• 33
- calizo.	— — de calcio.	lb.
Hierro.	Marte.	112
- aireado.	Proto-carbonato de hierr	0. 23
- spático.	Deuto-carbonato de hieri	o. Ib.
Hydrácidos.		14
Hydratos.		r5
Hydrato de alúmina.	Hydrato de protóxido d	
•	minio.	Ib.
de antimonio.	- de antimonio.	16
- de plata.	— — de plata. — — de arsénico.	Ib.
— de arsénico.	— — de arsénico.	Ib.
de baryta.	— — de bario.	15
- de bismutho.	- de bismutho.	1.0
- de cerio.	- de cerio.	Iъ.
≟ de cæl.	— — de calcio.	15
- de chromo.	— — de chromo.	16
de cobalto.	— — de cobalto.	Ib.
- de cobre.	— — de cobre.	Ib.
- de estaño.	— — de estaño.	Ib.
- de hierro.	— — de hierro.	Ib.

Hydrato de glucina:	Hydrato de protóxido de glu-
)	cinio.
- de magnesia.	- de magnesio. 1b.
— de mercurio.	— — de mercurio. 16
— de nickel.	— — de nickel. Ib.
— de oro.	de oro. Ib.
— de platina.	Hydrato de protóxido de pla-
,	tino.
— de plomo.	— — de plomo. Ih
— de potasa.	— de deutóxido de potasio. 15
— de rhodio.	— de protóxido de rhodio. 16
— de sílice.	- de silíceo.
— de sosa.	— de deutóxido de sodio. Ib.
— de stronciana.	— de protóxido de stroncio.
	Ib.
- de telluro.	— — de telluro. 16
— de yttria.	— — de yttrio. 15
— de zinc.	— — de deutóxido de zinc.
•	16
— de zircona.	— — de zirconio.
Hydriodatos.	54
Hidriodato de ammo-	Hydriodato de ammoniaco. Ib.
niaco.	-
— de antimonio.	Proto-hydriodato de antimo-
•	nio. 1b.
— de plata.	Deuto-hydriodato de plata. 55
— de baryta.	Proto-hydriodato de bario. 54
— de bismutho.	Deuto - hydriodato de bismu-
	tho. 55
— de cal.	Proto-hydriodato de calcio 54
— de chromo.	— de chromo. Ib.
de cobalto.	— — de cobalto. 55
— de columbio.	— — de columbio. 54
—\de cobre.	Deuto-hydriodato de cobre. 55
— de estaño.	Proto-hydriodato de estaño
	54 Ja 12:2000 1b
— de hierro.	ae nierro.
— de glucina.	— de giucinio.

	Proto-hydriodato de magnesio.
sia.	54
— de manganesa.	— — de manganeso. 1b.
— de mercurio.	— de mercurio. 55
— de molybdena.	— — de molybdeno. 54
— de nickel.	Deuto-hydriodato de nickel.
•	
— de oro.	— — de oro. lb.
— de palladio.	Proto-hydriodato de palladio.
	1b.
— de platina.	Deuto - hydriodato de plati-
,	no. Ib.
— de plomo.	Proto - hydriodato de plomo.
_	1b.
— de potasa.	Deuto-hydriodato de pota-
1	sio. 54
- de rhodio.	Proto-hydriod. de rhodio. 55
— de sosa.	Deuto-hydriodato de sodio. 54
— de stronciana.	Proto-hydriodato de stron- cio. Ib.
- de telluro.	7 . 15
— de títano.	
— uc iliana	Deuto - hydriodato de tita- no. Ib.
— de urano.	—— de urano. 54
— de yttria.	Proto - hydriodato de yttrio.
<u></u>	Ib.
- de zinc.	Deuto-hydriodato de zinc. Ib.
— de zircona.	Proto - hydriodato de zirco-
	nio. 1b.
Hydriodatos iodurados.	55
Hydriodato iodurado	
de ammoniaco.	moniaco. Ib.
— de antimonio.	Proto-hydriodato iodurado de
	antimonio. 56
— — de plata.	Deuto - hydriodato · iodurado
me France	de plata. Ib.
— — de baryta.	Proto-hydriodato iodurado de
	L
	bario. 55

Hydriodato iodurado	Deuto - hydriodato iodurado
de bismutho.	de bismutho. 56
— — de cal	Proto-hydriodato iodurado de
	calcio. 55
— — de chromo.	———— de chromo. 56
— — de cobalto.	— — de cobalto. Ib.
— — de columbio.	— — de columbio. Ib.
— — de cobre.	Deuto - hydriodato iodurada
	de cobre. 1b.
— de estaño.	Proto-hydriodato iodurado de
	estaño. Ib.
— — de hierro.	— — de hierro. Ib.
— de glucina.	— — de glucinio. 55
— de magnesia.	— — de magnesio. Ib.
— de manganesa.	— — de manganeso. Ib.
— de mercurio.	de mercurio. 56
— de molybdena.	de molybdeno. Ib.
— de nickel.	Deuto - hydriodato iodurado
are medical	de nickel. Ib.
- de oro	de oro. Ib.
— — de oro — — de palladio.	Proto-hydriodato iodurado de
— ue panauro.	psiladio. Ib.
— — de platina.	Deuto-hydriodato wdurado de
— uc piatma.	Alasina Th
— de plomo.	Proto-hydriodato iodurado de
— ac piomo.	plomo. Ib.
— de potasa.	Deuto-hydriodato iodurado de
— ue potasa:	* * * * * * * * * * * * * * * * * * *
— — de rhodio.	potasso. 55 Proto-hydriodato iodurado de
— <u>ue modio.</u>	
do once	
— de sosa.	Deuto - hydriodato iodurado
	de sodio. 55
— — de stronciana.	Proto-hydriodato iodurado de
J. 4.11	stroncio. Ib.
— de telluro.	——— de telluro. 56
— de títano.	Deuto - hydriodato iodurado
1	de titano. Ib.
— — de urano.	— — de urano. Ib.

	•	
Hydriodato iodurado	Proto-hydriodato iodura	do de
de yttria.	yttr i o.	55
— — de zinc.	Deuto-hydriodato iodurae	do de
	zinc.	Ib.
— de zircona.	Proto-hydriodato iodurae	do de
	zirconio.	Ib.
Hydro-chloratos.	Muriatos.	48
Hydro-chlorato de ammo-	Salmiac.	
		Ib.
. 1110000	Muriato de ammoniaco	•
Hydro-cyanatos.	Prusiatos.	75
Hydro-cyanato de ammo-	Prusiato de ammoniaco.	
niaco.		
— de ammoniaco y	— — y de hierro.	76
de deutóxido de hierro.		•
Hydro-cyanatos triples.	Prusiatos triples.	Ib.
Hydro-fluatos.	Fluatos.	63
4	-Sal ammoniacal spáthic	
TTulus Austa da amus	Ammoniaco spáthico.	
Hydro-fluato de ammo-	Spatho ammoniacal.	64
niaco	Fluor ammoniacal.	,
•	Fluato de ammoniaco.	
Hydro-fluo-boratos.	Fluo-boratos.	65
Hydro-fluo-borato de am-	Fluo-borato de ammoni	iaco.
moniaco.		Ib.
— de protóxido de	de alúmina.	Ib.
aluminio.		
— — de bario.	— de baryta.	Ib.
- de calcio.	⊶ de cal.	Ib.
- de glucinio.	— de glucina.	Ib.
- de magnesio.	— de magnesia.	Ib.
— — de deutóxido de	— de potasa.	Ib.
potasio.	- · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
— — de sodio.	→ de sosa.	Ib.
— de protóxido de	— de stronciana.	Ib.
stroncio.		
— — de yttrio.	— de yttria.	.Ib.
de zirconio.	- de zircona.	Ib.

	Flogístico de Kirwan.	•
Hydrógeno	Flogístico de Kirwan. Gas ó ayre inflamable.	13
	Phlogógeno.	
Hydrógeno azoado.	Ammoniaco.	Ib.
_ arseniado.		Ιb.
	Gas oleificante.	_
— per-carburado	- phlogógeno oxi-carb	ura-
•	do.	Ib.
- per-sulfurado.	Hydruro de azufre.	14
· ·	Gas inflamable mofetiza	ido.
	— carbonoso.	
- proto-carburado	— — de las lagunas.	13
-	— — hydro-carburado	•
	hydrógeno carbonad	lo.
- per-phosphurado.	Gas hydrógeno phosph	
	do.	Ib.
- phospho-sulfurado.	,	Ib.
- proto-phosphurado.		Ib.
— tellurado.		lb.
- zinceado.	•	Ib.
Hydro-sulfatos.	Hydro-sulfuros.	35
Hydro-sulfato de ammo-	Hydro-sulfato de amm	onia-
niaco.	co.	Ib.
Hydro-sulfatos sulfura-	Hydro-sulfuros sulfura	ados.
dos.	•	Ib.
Hydro-sulfato. sulfurado	Hydro-sulfato sulfurad	o de
de ammoniaco.	ammoniaco.	Ib.
Hydro-sulfuros.	Hydro-sulfatos.	Ιþ.
Hydro-sulfuro de am-	Hydro-sulfato de amm	
moniaco.	co.	Ib.
— — de plata.	Deutoxi-sulfuro de plata	
— de baryta.	Proto - hydro - sulfato d	e ba-
	rio.	35
— — de bismutho.	Deutoxi - sulfuro de bi	smu-
	tho.	34
— — de cal	Proto-hydro-sulfato de	cal-
	cio.	35
— de cobre.	Deutoxi-sulfuro de cobre.	34

Hydro-sulfuro de esta-	Deutoxi-sulfuro de estañ	0. 34
— — de hierro.	Protoxi-sulfuro de hierro	. Ib.
— — de magnesia.	Proto-hydro-sulfato de 1	mag-
— — de manganesa.	Protoxi-sulfuro de mang	35 ane-
•	so.	33
— — de potasa.	Deuto-hydro-sulfato de 1	pot <i>a-</i> 35
— — de sosa.	— — de sodio.	Ĭb.
Hydro-sulfuros sulfura- dos.		
Hydro-sulfuro sulfura-	sulfurado de amm	onia
do de ammoniaco.	co.	Ib.
— — de baryta.	Proto-hydro-sulfato sulf	ura-
	do de bario.	Ib.
— — de cal.	— — de calcio.	Ib.
— — de magnesia.	— — de magnesio.	Ib.
— — de potasa.	Deuto-hydro-sulfato sulf	ura-
	do de potasio.	35
— — → de sosa.	— — de sodio.	lb.
Hydruros.		. 14
Hydruro de mercurio.		Ib.
- de mercurio ammo-		
niacal.		Ib.
- de mercurio de pota-		
sio y de ammoniaco.		Tb.
- de mercurio y de po-		
tasio.	•• •	Ib.
— de potasio.		Ib.
- de sodio.		Ib.
— de azufre,	Azufre hydrogenado. Hydrógeno sulfurado.	Ib.
— de telluro.	C1 -108 cm ammun	Ib.

I

Iman arsenical	Sulfuro arsenical de antimo-
Inulina.	<i>nio.</i> 33
	199
Iodatos.	Oxiodos. 52
Iodato de ammoniaco.	Iodato de ammoniaco. 53
— de antimonio.	Proto-iodato de antimonio. Ib.
- de plata.	Deuto-iodato de plata. Ib.
- de baryta.	Proto-iodato de bario. 52
— de bismutho.	Deuto-iodato de bismutho. 53
— de cal.	Proto-iodato de calcio. 52
- de chromo.	— de chromo. 53
- de cobalto.	- de cobalto. Ib.
- de columbio.	— — de columbio. Ib.
- de cobre.	Deuto-iodato de cobre. Ib.
- de hierro.	Proto-iodato de hierro. Ib.
- de glucina.	— de glucinio. 52
- de magnesia.	— de magnesio. Ib.
- de manganesa.	— de manganeso. 53
- de mercurio.	— — de mercurio. Ib.
- ácido de mercurio.	Sobre-proto-iodato de mercu-
	rio. Ib.
- de mercurio con ex-	Sub - proto - iodato de mercu-
ceso de base.	rio. Ib.
de molybdena.	Proto-iodato de molybdeno. Ib.
— de nickel.	Deuto-iodato de nickel. Ib.
de oro.	— — de oro. Ib.
- de palladio.	Proto-iodato de palladio. Ib.
— de platina.	Deuto-iodato de platino. Ib.
- de plomo.	Proto-iodato de plamo. Ib.
— de potasa.	Deuto-iodato de potasio. Ib.
de rhodio.	Proto-iodato de rhodio. Ib.
— de sosa.	Deuto-iodato de sodio. 52
— de stronciana.	Proto-iodato de stroncio. 1b.
— de telluro.	— de telluro. 53
— de títano.	Deuto-iodato de títano. 1b.

Iodato de urano.	Deuto-iodato de urano.	
— de yttria.	Proto-iodato de yttrio.	53 52
— de zinc.	Deuto-iodato de zinc.	53
de zircona.	Proto-iodato de zirconio.	52
Iodatos iódurados.	2.000 100000 00 20,00000	54
Iodo.	Iodino.) T
Iodo fulminante.	Ioduro de azoe.	Íb.
Iodino.	Iodo.	Ib.
Ioduros.		Ib.
Toduro de ammoniaco.		Ib.
— de antimonio.		52
— de plata.	-	Ίb.
— de azoe.	Iodo fulminante.	51
- de bario.	*	ÍЬ,
- de bismutho.		52
— de calcio.		51
— de chloro.	,	Ib.
— de chromo.	-	52
de columbio.		Ib.
- de cobre.	•	Ib.
- de estaño.	÷	Ib.
- de hienro.		Ib.
- de magnesio.		51
de mercurio.		52
de molybdeno.	*	Ib.
de palladio.		Ib.
- de phósphoro.	•	5 E
de platino.	•	52
- de plomo.	·	Ib.
- de potasio.		51
— de rhodio.		52
— de sodio.	• .	<u>5</u> t
— de azufre.	-	Ib.
— de stroncio.		Ib.
— de titano.		52
— de túngsteno.	3	Ib.
de urano.		Ib.

- de zinc.	52
Iridio.	170
	J
Júpiter.	Estaño.
Jabon de vidrieros.	Protóxido de manganesio. 107
Jalea de alúmina.	Hydrato de protóxido de alu-
· .	minio. 15
	K
Kermes mineral.	Sub-deutoxi - sulfuro de anti-
.`	monio. 34
•	L
Lactatos.	195
Lactato de alúmina.	Proto-lactato de aluminio. Ib.
- de ammoniaco.	Lactato de ammoniaco. 1b.
de baryta.	Proto-lactato de bario. Ib.
— de cal.	— — de calcio. Ib.
— de hierro.	— — de hierro. Ib.
— de magnesia.	— — de magnesio. Ib.
— de plomo.	— — de plomo. Ib.
— de potasa.	Deuto-lactato de potasio. Ib.
— de sosa.	—— de sodio. Ib.
— de stronciana.	Proto-lactato de stroncio. Ib.
— de zinc.	Deuto-lactato de zinc. Ib.
Lana filosófica.	Deutóxido de zinc. 7
Lápiz negro.	Per-carburo de hierro. 20
Laton.	Aligacion de cobre y zinc
Licor de guijarros ó pe-	146 Hydrato de deutóxido de po-
dernales.	tasio y de protóxido de
PAT TIMPER.	siliceo.

		-)3
Licor fumante de Boy-	Hydro-sulfato de amm	orda-
le.	со.	35
— — de Libavio.	Chloruro de estaño.	44
— — de Cadet.	Acetato oleo-arsenical.	174
Luna.	Plata.	159
Luna córnea.	Chloruro de plata.	46
	M	
Magisterio de bismu-	Sub-deuto-nitrato de b	
tho.	tho.	61
— purgante de tártaro.	Deuto-acetato de potasio	. 173
Magnesia ayreada.	Proto-carbonato de m	
	sio.	21
— blanca.	— — de magnesio.	5,21
— calcinada.	Protóxido de magnesio.	91
- gredosa.	Proto-carbonato de mag	nesio.
		21
fluorada.	Proto-hydro-fluato de n	
	sio.	64
— spáthica.	de magnesio.	Ib.
Magnesio.	Metal de la magnesia	
Malachita.	Deuto - carbonato de	cobre.
.		23
Malatos.		176
Malato de alúmina.	Proto-malato de alumin	io. Ib.
— de ammoniaco.	Malato de ammoniaco.	17 7
— de plata.	Deuto-malato de plata.	Ib.
— de baryta.	Proto-malato de bario.	Ib.
— de cal.	— — de calcio.	176
— ácido de cal.	Sobre - proto - malato d	le cal-
	cio.	177
— de hierro.	Proto-malato de hierro	
- de glucina.	— — de glucinio.	176
de magnesia.	— — de magnesio.	Ib.
- de mercurio.	— — de mercurio.	177
e de plomo.	- de plomo.	Ĭb.

Malato de potasa.	Deuto-malato de potasio. 177
- de sosa.	—— de sodio. Ib.
— de stronciana.	Proto-malato de stroncio. Ib.
— de yttria.	— de yttrio. 176
— de zinc.	Proto-malato de zinc. 177
— de zircona.	Proto-malato de zirconio. 176
Manganeso.	106
Mannita.	197
Manteca de antimonio.	Chloruro de antimonio. 45
— de arsénico.	— de arsénico. 44
— de bismutho.	— de bismutho. 45
— de estaño.	— de estaño. 44
Margaratos.	195
Margarato de ammonia-	196
co.	5
Margarino.	Acido margárico. 193
Marte.	Hierro. 112
Massicot.	Protóxido de plomo. 6
Materia colorante del	Cyanógeno. 66,73
azul de Prusia.	cymregener coppy
— amilácea.	Almidon. 198
Mellitatos.	185
Mellitato de alúmina.	Proto - mellitato de alumi-
Memitato de alduma.	nio. Ib.
— de ammoniaco.	Mellitato de ammoniaco. 185
— de baryta.	Proto-mellitato de bario. Ib.
— de cal.	— de calçio. Ib.
— de cal. — de cobre.	- de cobre. Ib.
— de hierro	— de hierro. Ib.
	- de aluctoia Ib.
— de glucina.	— de glucinio. Ib. — de magnesio. Ib.
— de magnesia.	— de magnesio. — de mercurio. Ib.
— de mercurio.	ac morearion
— de plomo.	- ue pionio.
- de potasa.	Deuto-mellitato de potasio. Ib.
— de sosa.	- ue souro.
— de stronciana.	Proto-mellitato de stroncio. Th.
- de yttria.	— ae yiii io.
— de zircona.	— de zirconio.

Mefito ammoniaçal.	Sub-carbonato de ammonia-
•	co. 23
— barótico.	Proto-carbonato de borio. 22
— calizo.	— — de calcio. 21
— de magnesia.	— de magnesio. Ib.
— marcial.	Proto-carbonato de hierro. 23
— de plomo.	— — de plomo. 24
- de potasa.	Sub-deuto-carbonato de pota-
_	sio. 22
— de sosa.	de sodio. Ib.
Mercurio.	Plata viva. 155
— dulce.	Sub-chloruro de mercurio. 45
- precipitado blanco.	— — de mercurio. Ib.
- fulminante.	Proto-ammoniato de mercu-
	rio. 78
Metal de campanas.	146
-del Principe Roberto.	Ib.
Mina roja de plomo.	Deutóxido de plomo. 7
Minio.	Deutóxido de plomo. Ib.
Mofeta atmosférica.	Gas azoe. 58
Molybdatos.	123
Molybdato de alúmina.	Proto-molybdato de alumi-
•	nio. Ib.
- de ammoniaco.	Molybdato de ammoniaco. Ib.
- de baryta.	Proto-molybdato de bario. Ib.
de cal.	- de calcio. Ib.
— de glucina.	- de glucinio. Ib.
— de magnesia.	— de magnesio. Ib.
- de mercurio.	— de mercurio. Ib.
- de plomo.	- de plomo. Ib.
- de potasa.	Deuto - molybdato de pota-
•	sio. Ib.
— de sosa.	— de sodio. Ib.
— de stronciana.	Proto - malybdato de stron-
	cio. Ib.
- de yttria.	- de yttrio. Ib.
- de zircona.	— de zirconio. Ib.
Molybdene.	Régulo de molybdena. 122

Moratos.	Moroxalatos. 185
Morato de alúmina.	Proto-morato de aluminio. Ib.
— de ammoniaco.	Morato de ammoniaco. 186
— de baryta.	Proto-morato de bario. Ib.
— de cal.	— de calcio. Ib.
— de glucina.	— de glucinio. 185
— de magnesia.	— de magnesio. Ib.
— de potasa.	Deuto-morato de potasio. 186
— de sosa.	— de sodio. Ib.
— de stronciana.	Proto-morato de stroncio. Ib.
— de yttria.	— — de yttrio. 185
— de zircona.	— de zirconio. Ib.
Mordiente de hierro.	Deuto-acetato de hierro. 173
Mortero.	Argamasa. 81
36	Saccholactatos.
Mucatos	Mucitos.
Mucato de alúmina.	Proto-mucato de aluminio. lb.
— de ammoniaco.	Mucato de ammoniaco. Ib.
— de baryta.	Proto-mucato de bario. Ib.
— de cal.	— de calcio. Ib.
— de glucina.	— — de glucinio. Ib.
- de magnesia.	— de magnesio. 1b.
— de potasa.	Deuto-mucato de potasio. Ib.
— de sosa.	— de sodio. Ib.
— de stronciana.	Proto-mucato de stroncio. Ib.
- de yttria.	- de yttrio. lb.
- de zircona.	— de zirconio. 1b.
Mucilago.	Goma. 198
Muriatos.	Hydro-chloratos. 48
Muriato de alúmina.	Proto-hydro-chlorato de alu- minio. Ib.
— de ammoniaco.	Hydro-chlorato de ammonia-
	co. Ib.
- de antimonio.	Proto-hydro-chlorato de anti-
, —— ——————————————————————————————————	monio. 49
- de plata.	Chloruro de plata. 46
— de arsénico.	Proto-hydro-chlorato de arsé-
, == ==================================	nico. 49

Muriato de baryta.	Proto-hydro-chlorato de bario. 48
— de bismutho.	Deuto-hydro-chlorato de bis-
— de cerio. — líquido de cal.	mutho. 49 — — de cerio, Ib. Proto-hydro-chlorato de cal-
- seco de cal.	cio. 48 Chloruro de calcio. 44
— de chromo.	Proto-hydro-chlorato de chro- mo. 49
— de cobalto.	— — de cobalto. Ib.
de columbio.de cobre al minimum.	— — de columbio. Ib. — — de cobre. Ib.
— al maximum.	Deuto-hydro-chlorato de co- bre. Ib.
- de estaño al mini-	Proto-hydro-chlorato de esta- ño. Ib.
mum. — de estaño y de ammo-	Hydro-chlorato de ammonia-
niaco.	co y de protóxido de es- toño. Ib.
— de estaño al maxi-	Deuto-hydro-chlorato de es- taño. Ib.
- de hierro al mini-	Proto-hydro-chlorato de hier-
mum. — al maximum.	ro. 48 Deuto-hydro-chlorato de hier-
- de glucina.	ro. Ib. Proto-hydro-chlorato de glu-
- de iridio.	cinio. 1b. Proto-hydro-chlorato de iri-
- de magnesia.	dio. 50
- de manganesa.	— — de magnesio. 48 — — de manganeso. Ib.
— demercurio al minim. — — al maximum.	Sub-chloruro de mercurio. 45 Per-chloruro de mercurio. 46
— corrosivo. — dulce.	— de mercurio. 1b. Sub-chloruro de mercurio. 45
- de molybdena.	Proto-hydro-chiorato de mo- lybdeno. 49
	R R

Muriato de nickel.	Deuto-hydro-chlorato de nic- kel. 49
— de oro. A la	Proto-hydro-chlorato de oro.
— de palladio.	— — de palladio. 49
- ácido de palladio y	Sobre-proto - hydro - chlorato
ammoniaco.	de palladio y ammonia-
ammonaco.	co. Ib.
- de palladio y ammo-	Sub-proto-hydro-chlorato de
niaco con exceso de	palladio y ammoniaco. 50
•	Patracio y aminomaco. 30
base.	Danta Ludua Llaurda de eta
— de platina.	Deuto-hydro-chlorato de pla-
1	70100
— neutro de plomo.	Proto-hydro-chlorato de plo-
	mo. 49
— de plomo con exceso	Sub-deuto-hydro-chlorato de
de base.	plomo. 1b.
- líquido de potasa.	Deuto-hydro-chlorato de po-
4.74.4412 N. S. S. S. S.	tasio. 48
- de potasa hyper-oxi- genado.	Deuto-chlorato de potasio. 47
- de potasa sobre oxi-	— de potasio. Ib.
genado.	<u> </u>
- de rhodio.	Proto-hydro-chlorato de tho-
	dio: 50
- ácido de rhodio am-	Sobre-proto-hydro-chloratede
moniacal.	rhodio y ammoniaco. Ib.
de rhodio y ammò-	Sub-proto - hydro-chlorato de
niaco cen exceso de	rhodio y ammoniaco. Ib.
baseron character	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
de sosa.	Deuto-hydro-chlorato de 10-
A Company of the section of	dio. 18
de sora decrepitada.	
— de stronciana.	Proto-hydro-chlorato de strok
a do sollano	cio. 48
- de telluro.	- de télélis. 79
- de titano.	- Co promisor
— de urano.	Deuto-hydro-chiorato de uta-
	10.

	e e e e e e e e e e e e e e e e e e e	
Muriato de yttria	- Proto-hydro-chlorato de	yt-
	- trio.	48
— de zinc.	Deuto - hydro - chiorato de zinc.	de
	- zinc. O'cost	Ib.
- de zinc con exceso	- Sub-deuto-hydro-chlorato	de
de base.	zinos sitze i i	Tb.
— de zircona.	zinc. Sub-deuto-hydro-chlorato zino sub-deuto-hydro-chlorato zino sub-as-chlorato de	zir-
	conin ve te	Tb.
Muriatos sobre-oxige-	Conio.	
nados é hyper-oxi-		التند
genados.	Chlorure de antimonio.	
Muriato sobre-oxigena-	Chlorura de antimonia	4/
do de antimonio.		4)
	- de arsénico.	
— de bismutho.		
— de bisinutios	— de bismutho. — de calcio.	45
— de cal. — de estaño.	ae caicio.	44
— de estano.	— de estaño. Per-chloruro de mercurio.	10.
Municipal de mercurio.	Let-chioruro de mercurio.	_40
wiurigeno.	Chloro. Samuel 1	42
	The second secon	
*	N	
	TA Section 1	
Manager	7issa	
Nanceatos.	Zumiatos.	
Nanceato de alúmina.	Proto-zumiato de aluminio.	
— de ammoniaco.	Zumiato de ammoniaco.	
- de plata.	Deuto-numiato de plata.	lb.
— de plata. — de baryta. — de cal.	Proto-zumiato de bario.	
— de cal.	— de calcio.	lb.
— de cobalto.	- de cobalta.	
— de cobre.	- de cobre.	
- de estaño.	Deuto-zumiato de estaño.	
- de hierro al minim.	Proto-zumiato de hierro.	łb.
- de magnesia.	Proto-zumiato de magn	esio.
Two Control of the Co	3	Ib.
de manganesa.	- de manganeso.	Ib.
— de mercurio.	— — de mercurio.	Ib.
- de niekel.	— de nickel.	Ib.
	,	

Nanceato de plomo.	Proto-zumiato de plomo. 19	2
— de potasa.	Deuto-zumiato de potasio. Il	
— de sosa.	— de sodio. Il	
— de stronciana.	Proto-zumiato de stroncio. Il	b.
— de zinc.	Deuto-zumiato de zinc. I	b.
Natron ó natrum.	Sub-deuto-carbonato de s	0-
`		22
Nickel.	10	50
Nihil album.	Deutóxido de zinc.	7
Nitratos	Nitros.	- ^
14111 4103	Oxi-septonatos.	59
Nitrato de alúmina.		b.
,	Sal ammoniacal nitrosa.	
— de ammoniaco	Nitro ammoniacal.	50
•	Nitrato de ammoniaco.	
— de antimonio.	Deuto-nitrato de antimonio I	b.
— de plata al minimum.		1
— al maximum.		b.
— de plata fundido.	- fundido de plata. I	b.
— de arsénico.	Proto-nitrato de arsénico.	50
— de baryta.	— — de bario.	59
- de bismutho.	Deuto-nitrato de bismutho.	50
con exceso de á-	Sobre-deuto-nitrato de bism	u-
cido.	tho.	51
con exceso de	Sub - deuto - nitrato de bism	u-
base.	, , ,	b.
— de cerio al minimum.	Proto-nitrato de cerio.	60
— al maximum.	Deuto-nitrato de cerio. I	b.
— de cal.	Proto-nitrato de calcio.	59
- de chromo.	— de chromo.	60
— de cobalto.	— de cobalto. I	Ъ.
— de columbio.	— — de columbio. I	b.
— de cobre.	Deuto-nitrato de cobre.	61
con exceso de ba-	Sub-deuto-nitrato de cobi	re.
se.	Ţ	b.
— de estaño al minim.	Proto-nitrato de estaño.	60
— al maximum.		ь.
— de hierro al minim.	Proto-nitrato de hierro. I	Ь.

Nitrato de hierro al	Deuto-nitrato de hierro.	60
	Proto-nitrato de glucinio.	
— de glucina.		59 Ib.
— de magnesia.	— de magnesio.	
— de manganesa al mi- nimum.	— — de manganeso.	60
— al maximum.	Deuto - nitrato de manga	me-
3	so.	Ib.
— de mercurio oxidu- lado.	Proto-nitrato de mercurio.	61
oxidado.	Deuto-nitrato de mercurio.	Ib.
- de nickel.	Proto-nitrato de nickel.	61
— ammoniacal.	- de nickel y ammo	
,	co.	Ib.
— de oro.	Deuto-nitrato de oro.	62
— con exceso de ácid.	Sobre-deuto-nitrato de oro.	
— de palladio.	Proto-nitrato de palladio.	
	Deuto-nitrato de platino.	62
— de platina. — de plomo oxidulado.	Proto-nitrato de plomo.	61
— de piono oxidudado. — — oxidado.	Deuto-nitrato de plomo.	Ib.
		59
— de potasa.	- de potasio.	
— fundido.	— de potasa fundido	62
— de rhodio.	Proto-nitrato de rhodio.	
— de sosa.	Deuto-nitrato de sodio.	59
— de telluro.	Proto-nitrato de telluro.	19
— de títano.	— — de titano.	60
— de urano.	— — de urano.	Ib.
- de yttria.	— de yttrio.	59
— de zinc.	Deuto-nitrato de zinc.	60
— de zircona.	Proto-nitrato de zirconio.	,,,
Nitros.	Nitratos.	1b.
Nitro.	Deuto-nitrato de potasio.	. I b.
— ammoniacal.	Nitrato de ammoniaco.	60
- arcilloso.	Proto-nitrato de aluminio	. 59
— calizo.	— — de calcio.	Íb.
— cúbico.	Deuto-nitrato de sodio.	Ib.
— fijo por los carbones.	Sub-deuto-carbonato de	pota-
- 1.10 hor 100 carponeo.	sio.	22

Nitro inflamable.	Nitrato de ammoniaco. 60
— cuadrangular.	Deuto-nitrato de sodio. 59
— rhomboidal.	— de sodio. 1b.
Nitritos.	62
Nitrito de alúmina.	Proto-nitrito de aluminio. Ib.
— de baryta.	
— de cal.	
— de cobre.	20200
— de magnesia.	Proto-nitrito de magnesio. Ib.
— de mercurio.	Deuto-nitrito de mercurio. Ib.
— de potasa.	—— de potasio. Ib.
— de sosa.	— de sodio. Ib.
— de stronciana.	Proto-nitrito de stroncio. Ib.
Nitrógeno.	Azoe anour \$80.
•	The second section of the second
. •	On the second
د	
Ocre.	Proto-carbonato de hierro. 23
Oleatos.	ETOLOPCUTUONALO DE METTO. 23
	196 19 4 - 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10
Olivilo.	108
()	Sol y rey de los alquimistas.
- fulminante.	Deuto-ammoniato de ero. 78
— musivo.	
— de Manheim.	Per-sulfuro de estaño. 32
	Sulfano de anotaise
Oropimente. Osmazomo.	Sulfuro de arsénico. 32
Osmio.	200 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 -
Oxalatos.	
Oxalato de alúmina.	Protoxalato de aluminio. 178
— de ammoniaço.	
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	Sobre-deutoxalato de ammo-
co. — de antimonio.	Durangha da maimania Ila
	Protosaluto de antimonio. Il
- de pláta.	Dentocchato de plata. 180
— de arsénico.	Propokaluto de arsénico. 179

	A 14.55
Oxalato de baryta.	Protoxalato de bario. 179
— de bismutho.	Deutoxalato de hismutho. Ib:
— de cal.	Protoxalato de calcio. 178
- ácido de cal.	Sobre - protoxalato de cal-
acido de essa	cio. 1b.
- de cobalto al minim.	Protoxalato de cobalto. 178
— ácido de cobalto.	Sobre - protoxalato de cobal-
acido de cobasti	to. Ib.
— de cobre.	Protoxalato de cobre. Ib.
— ácido de cobre.	Sobre - protoxalato de cobre:
ZZ ACIGO GE CODICI	The state of the s
— de estaño.	Protoxalato de estaño. Ib.
— ádido de estaño.	Sobre - protoxalato de esta-
The Market of the Country of the Cou	ño
- de hierro.	Protoxalato de hierro. Ib.
— de glucina.	— de glucinio.
— de magnesia.	- de magnesio. 1b.
— de manganesa.	Deutoxalato de manganero.
are de manganes , , ,	179
— de molybdena.	Protoxalato de molybdeno. b.
— de mercurio.	de mercurio.
— de nickel.	- de nickel.
— de platina.	Deutoxalato de platino.
— de plomo.	Protoxalato de plomo. 180
- neutro de potasa.	Deutoxalato de potasio179
— y de ammoniaco.	_ de potasio y ammonsa-
	co. 1b.
y de sosa.	y de sodio. Ib.
- tetracídulo de pota-	. Tetroxalato de deutoxido de
sa.	potasio.
— de sosa.	Deutosalato de sodio. Ib.
- acidulo de sosa.	Sobre-deutoxalato de sodio. Ib.
- de stronciana.	Protoxalato de stroncio. Ib.
— de titano.	Deutoxalato de titano. Ib.
- de yttria.	Protoxalato de yttrio. 178
- de zinc.	— de zinc. 179
- de zircona.	— de zirconio. 178
Oxi-acetatos.	Acetatos. 172

Oxi-acético.	Acido acético. 10
Oxi-chloruros.	46
Oxi-cyanuros.	74
	Cales metálicas.
Oxidos	Flores metálicas. 4
1	Thermóxidos.
Oxidos al minimum.	Protóxidos. Ib.
— al massimum.	Deutóxidos. Ib.
Oxido gris blanco de an-	Protóxido de antimonio. 5,132
timonio.	,
- blanco mate de id.	Deutóxido de antimonio.7, 1 32
- sulfurado vidrioso	Sub-sulfuro de antimonio. 33
de id.	
- sulfurado ó hydro-	Per-deutoxi-sulfuro de anti-
sulfurado anaranja-	monio. 34
<i>do</i> de id.	• • • • • •
- sulfurado rojo ó mo-	Sub-deutoxi-sulfuro de anti-
reno de id.	monio. Ib.
de plata ammonia-	Deuto-ammoniato de plata. 78
— — negruzco.	Protóxido de plata. 6,160
- amarilio verdoso de	Deutóxido de plata. 7,150
plata.	
- blanco sublimado de	Protóxido de arsénico. 5,119
arsénico.	
- amarillo sulfurado de	Sulfuro de arsénico. 32
arsénico.	· ·
- rojo'sulfurado de ar-	- de arsénico. Ib.
sénico.	
— de azoe.	Protóxido de azoe. 58
- gris de bismutho.	Protóxido de bismutho. 6,143
- de bismutho por el	Sub-deuto-nitrato de bismu-
ácido nítrico.	tho. 61
- amarillo de bismu-	Deutóxido de bismutho. 7,143
tho.	
– – sublimado.	— de bismutho. 7
— de bario.	Protóxido de bario. 97
de carbono.	- de carbono. 20

Oxido de mercurio am- moniacal.	Proto-ammoniato de mercu-
- amarillo de mercu-	Sub-deuto-sulfațo de mercu-
rio por el ácido sul-	rio. 39
fúrico.	199
- negro de mercurio.	Protóxido de mercurio. 6, 1 56
- rojo de mercurio.	Deutóxido de mercurio. 7,156
- de mercurio nitroso.	— de mercurio.
- negro de molybdeno.	Protóxido de molybdeno.
,	3.54123
-blanco de molybdeno.	Acido molybdico. 10,123
- gris verdoso de nic-	Protóxido de nickel. 6,150
kel.	حامد بيا د ادر ١
- negro de nickel.	Deutóxido de nickel. 7,150
— de nickel ammonia-	Proto-ammoniato de nickel. 78
cal.	V
- nitroso.	Protóxido de azoe. 4,58
- nítrico.	
— de oro color de vio-	Deutóxido de azoe. 59 Protóxido de oro. 6,169
leta.	
- amarillo de oro.	Deutóxido de oro. 7,169
— de oro ammoniacal.	Deuto-ammoniato de oro. 78
- blanco de osmio.	Protóxido de osmio. 6,158
- azul de palladio.	— de palladio. 6
- blanco de phósphoro.	— de phósphoro. 4,25
- rojo de phósphoro.	Deutóxido de phósphoro. 6,25
- verde de platino.	Protóxido de platino. 6
— amarillo de platino.	Deutóxido de platino. Ib.
- blanco de plomo.	Proto-carbonato de plomo. 24
— amarillo de plomo.	Protóxido de plomo. 6,153
- rojo de plomo.	Deutóxido de plomo. 7,153
- de plomo semi - vi-	Protóxido de plomo. Ib.
drioso.	•
- amarillo de rhodio.	— de rhodio. 6,164
- de septono.	— ae azoe. 50
— de telluro ammonia-	Proto - ammoniato de tella-
cak :	ro. (146 - 78
— blanco de telluro.	Protóxido de telluro. 6,148

Oxido rojo de títano.	Protóxido de títano.	6,141
- blanco de titano.		7,141
- de túngsteno ammo-	Proto-ammoniato de te	únøste-
niacal.	710.	77
- negro de túngstenot	Protóxido de túngsteno.	5.127
- amarillo de túngs	Acido túngstico.	1b
teno.		
- negro de urano.	Protóxido de urano.	6,135
- amerillo limon de u-	Deutóxido de urano.	7,135
rano.		17-37
- de zinc ammoniacal.	Deuto-ammoniaco de zi	nc. 77
- gris de zinc.	Protóxido de zinc.	5,110
- blanco de zinc.	Deutóxido de zinc.	7,110
Oxídulo de azoe.	Protóxido de azoe.	58
— de carbono.	Protóxido de carbono.	\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \
	/Empireo.	· • • • • • • • • • • • • • • • • • • •
1	Principio sorbil.	, agentação 7.5
	- acidincante.	er en
Ostigeno	— respirable.	3
	Ayre denogisticado.	~··
	- vital.	
	Oxígeno.	
Oxigyno.	Oxigeno.	Ib.
Oxi-muriato de cal.	Chioruro de calcio.	44 -
— — de mercurio.	Per-chioruro de mercur	io. 46 · · · ·
— — de oro.	Chioruro de oro.	Ib
— — de platino.	— de platino.	Ib.
Oxi-muriato de plomo.	Chioruro de plomo.	45
Qxiodos.	Iodatos.	5 2
Oxiodino	Acido iódico.	9,51
Oxi-phosphato de cal.	Sobre-proto-phosphato d	le cal-
ale to	cio.	28
Oxi-phosphuros.		27
Oxi-sacchárico.	Acido oxálico.	109
— septonatos.	Nitratos.	59
- septónico.	Acido nitroso.	959
Oxi-sulfukos.		33
\$7.3 EUD.	in the survey of their con-	60 6 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1

P

Palladio.	, -
Panacea mercurial.	Sub-chloruro de mercurio. 45
	Graphito.
Per-carburo de hierro	I ánia nome
	Plombagina.
	Alcool de azufre.
(Anche Leal
- de azufre	Azufre hydrogenado.
ac analyte	— hydrogenado líquido. Ib.
1	— carburado.
5 0 31 3 4 5	CSulfuro de carbono.
Per-chloruro de iodo.	Acido chloro-iódico. 43
*	Sublimado corrosivo.
•	Muriato de mercurio corro-
	'sivo.
D	— — oxidado rojo.
Per-chloruro de mercu-	— Oxidado rojo.
rio	sobre-oxigenado. 46
	Oxi-muriato de mercurio.
1	Deuto-muriato de mercurio.
	Deuto - hydro - chlorato de
'	\ mercurio.
	Azufre dorado de antimonio.
Per-deutoxi - sulfuro de	— hydrogenado de antimon.
antimonio	Oxido de antimonio hydro-
winimomo	sulfurado anaranjado. 34
	sulfure de anamaia la
Per-ioduro de ammonia-	— sulfurado anaranjado.
co.	51
— — de mercurio.	
	52
- phosphuro de azufre.	Phósphoro sulfurado. 26
n. 10 4 Y	Oro musivo.
Per-sulfuro de estaño	Oxido de estaño hydro-sul-
	furado.
— sulfuro de hierro.	І Б.
	Galena.
— — de plomo	Alquifoux. 33

Phlogístico de Kirwan. Phlogógeno.	Gas hydrógeno. 13 — hydrógeno. Ib. Acido carbo-hydro-chlórico.
Phlosgeno.	43
Dhashatas	
Phosphatos.	Phosphatos. 27
Phosphato ácido de a-	Sobre-proto-phosphato de alu- minio. Ib.
lúmina.	Sobre-phosphato de ammonia-
— de ammoniaco.	co. 28
do harreta	
— de baryta.	Sobre-proto-phosphato de ba- rio. Ib.
— de bismutho.	Sobre-deuto-phosphato de bis-
— de bisniutno.	mutho. • 29
do morourio	Sobre - proto - phosphato de
— de mercurio.	mercurio. Ib.
— de cal.	de calcio. 28
— de hierro.	Sobre - deuto - phosphato de
— de merro.	hierro. 29
— — de potasa.	de potasio. 28
— de sosa	- de sodio. Ib.
— de sosa. — de stronciana.	Sobre - proto - phosphato de
— uc stronciana.	stroncio. Ib.
— — de zinc.	Sobre - deuto - phosphato de
— ac zmc.	zinc. Ib.
- de alúmina.	Proto-phosphato de alumi-
ac aramina	nio. 27
— de ammoniaco.	Phosphato de ammoniaco. 28
— de antimonio.	Deuto-phosphato de antimo-
	nio. 29
- de plata.	— de plata. Ib.
— de arsénico.	Proto-phosphato de arséni-
40 41001440	co. Ib.
— de baryta.	— de bario. 28
— de bismutho.	Deuto - phosphato de bismu-
	tho. 29
— de cal.	Proto-phosphato de calcio. 27
- de cobalto.	— de cobalto. 29
— y de alúmina.	— — de calcio y aluminio. Ib.
_	

Phosphato de cobre.	Proto-phasphato de cobre: 26
	— — de esteño: 🖫 — — Ib.
— de nierro blanco.	Deuto-phosphoto de hierro.
	. January 186 Mr Ib.
— de hierro azul.	Proto - phosphato: de hierro.
— de magnesia.	— de magnesio. 27
— de manganesa.	— de manganeso. 28 — de mercurio. 29
— de mercurio. — de nickel.	— de mercurio: 29
— de nickel.	- de mickel. 1b.
de plomo.	— — de plomo. The 1b-
— de potasa.	Deuto - phosphato de pota-
₹ <u>.</u>	sions the second of the -28
- de sosa.	sion 27 -28 - de sodio. Ib.
— de stronciana.	Proto-phosphoto de stroncio.
AND RESERVE OF A PROPERTY OF	iy,
— de títano.	— — de títano 29
- de urano.	— — de urane. — Hb.
- de yttria.	de yttria 27
- de zinc.	Deuto-phosphato de zinc. 28
- de zircona.	Proto - phosphato de zireo-
Phosphitos.	Phosphitas.
Phosphito ácido de ba-	Phosphitos. 30 Sobre-proto-phosphito de bario. 1b. ————————————————————————————————————
ryta.	್ತ rio. ಈ ಚಿತ್ರದ 🕳 🐠 .
— de cal.	dercalcion 1b.
de animoniaco.	r nospano acammoniaco. 10.
ammoniaco - manga-	Proto-phorphito de magnesio
nesiano.	- de bario. Ib.
— de baryta.	— de bario. Ib.
de cal.	de calçie. * ** ** ** 1b.
- de magnesia	de magnesio. Ib.
de potasa.	_Deuto-phosphito de petasio.
والأمارة والمستعارة	de sodio. Ib.
de sosa.	_ de sodio. 1b.
de stronciana.	Proto - phosphito: de -stron-
الله في الشريد المورد الإيران المراكز	cio L b.
Phosphorano.	Chioraro de phósphoro. 43

Dhácabara	Phósphoro de Kunckel. 25
Phósphoro oxi - muria-	Chloruro de phósphoro. 43
tado.	Citioruro de pitospitoros, 43
	Gas agas phosphorado
- azoado.	Gas azoe phosphorado. 58
- carbo - hydrogena- do.	- hydrógeno carbo-phosphu- rado. 25
Phósphoro sulfurado.	rado. 25 Per-phosphuro de azufre. 26
Phosphuros.	Phosphuros. 1b.
Phosphuro de alúmina.	Protoxi-phosphuro de alumi-
ruospituro de artifima.	nio27
- de antimonio.	36
— de plata.	Ib.
— de pratu. — de arsénico.	Ib.
— de baryta.	— de bario. 27
— de bismutho.	26
— de carbono.	Ib.
— de cobalto.	Ib.
— de columbio.	Ib.
— de cobre.	Ib.
— de estaño.	Ib.
	Siderium.
- de hierro	Siderotita. Tb.
	Régulo de siderita:
de glucina.	Protoxi-phosphuro de gluci-
are a	nio. 27
- de magnesia.	— de magnesio Ib.
- de manganesa.	26
— de mercurio.	Ib.
- de molybdeno.	Ib.
de nickel.	tb.
- de oro.	Ib.
de platino.	Ib.
de plomo.	Ib.
Phosphuro de potasa.	Deutoxi-phospharo de pota-
	sio. 27
de sosa.	
de sodio.	La
de azufre.	LOUIS SE MUNICIPAL 36

Phosphuro de stroncia- Protoxi-phosphuro de s	
na. cio.	27
	26
— de túngsteno.	Ib.
— de yttria. — — de yttrio.	27
— de zinc.	26
Plata Diana.	159
Luna.	
- cornea. Chloruro de plata.	46
- fulminante. Deuto-ammoniaco de plat	a. 78
- viva. Argentum vi- Mercurio.	155
vum.	
Picrotoxina.	199
Piedra infernal. Deuto-nitrato de plata fe	ındi-
do.	.61
— de cauterio. Hydrato de protóxido de	po-
, tasio.	15
Platina. Platina.	165
Plonio. Saturno.	151
Plomo rojo de Siberia. Proto-chromato de plomo.	126
- spáthico carbonato de plomo.	24
Plombagina. Per-carburo de hierro.	20
Polycroito.	199
Pompholix. Deutóxido de zinc.	7
Porcelana.	8ί
Potassano. Deuto-hydro-chlorato de	DO-
tasio.	48
Potasa del comercio. Sub-deuto-carbonato de p	
sio.	22
- al alcohol. Hydrato de deutóxido de	
•	,15
- carbonatada. Sub-deuto-carbonato de p	7)) 0t/4=
sio.	22
	,15
— pura. — — de potasio.	Ib.
70	103
	nti-
monio.	34

Polvos de James.	Deuto-phosphato de anti- nio, y de protóxido calcio.	imo- o de 29
— del Conde de Palma.	Proto-carbonato de ma	
— de Santinelly.	— — de magnesio.	Ib.
- laxativos polychres-	— de magnesio.	
tos.	— — Ge magnesio.	Ib.
Precipitado rojo.	Deutóxido de mercurio.	7
Principio acidificante.	Oxigeno.	4
- astringente.	Acido agállico.	10
- respirable.	Oxigeno.	` 4
— sorbil.	Oxigeno.	Ib.
•	Aceto de arcilla.	
Proto-acetato de alumi-	Sal acetosa de arcilla.	
nio	Acetito de arcilla. : -	172
•	Acetato de alúmina.	
- de antimonio.	- de antimonio al minis	num.
		174
— — de arsénico.	— de arsénico.	Ιь.
— — de bario.	- de baryta.	172
	Aceto calizo.	- / -
— de calcio	Sal acetosa caliza.	Ib.
	Acetato de cal.	
— — de cerio.	— de cerio.	174
- de chromo.	— de chromo.	Ib.
— — de estaño.	— de estaño al minimun	
— de hierro.	— de hierro al minimur	
— de glucinio.	- de glucina.	172
ao giadhna,	(Sal acetosa de magnesi	
- de magnesio	Aceto de magnesia.	Ib.
- we magnetion	Acetato de magnesia.	
	Aceto mercurial.	
•	Tierra foliada mercu	rial:
— de mercurio	Acetato de mercurio	
÷	nimum.	
- de molybdeno.	- de molybdena.	174 Ib.
— — de moryoueno. — — de nickel.	— de nickel.	Ib.
. — ue merer.	C C	ŦŲ.
	9	

,	Sal de Saturno.	
	Azúcar de Saturno.	
Proto-acetato de plomo.	— de plomo.	Ib.
21000-activity at promo.	Aceto de plomo.	
	Acetato neutro de plon	10
- de strencio.	— de stronciana.	172
— de titano.	— de titano.	•
— de túngsteno.	— de túngstena.	174 Ib.
— de yttrio.	— de yttria.	172
— de zirconio.	- de zircona.	Ib.
Proto-ammoniato de hier-	Oxido de hierro amm	
TO.	cal.	,
70.	Mercurio fulminante.	77
— de mercurio	Oxido de mercurio an	nmo.
— de mercurio	niacal.	78
- de nickel.	— de nickel ammoni	
— WE INCRESS.	— de meker ammon	Ib.
- de telluro,	- de telluro ammoni	
— Ge sessos o,	— de tenuio amuioni	Ib.
- de túngsteno.	- de túngstena amm	
— the stangasterio.	cal.	
Proto-amniot, de alumin.	Amniotato de alúmina.	77 194
— de bario.	— de baryta.	Ib.
— de calcio.	— de cal.	Ib.
- de magnesio.	- de magnesia.	₹b.
- de stroncio.	- de stronciana.	Ib.
Proto-antimoniato de alu-		nina.
minio.		133
	— de baryta.	Ib.
— — de calcio.	de cal. √	Ib.
- de cobalto.	- de cobalto.	Ib.
— de cobre.	— de cobre.	Ib.
— de hierro.	— de hierro:	Ib.
— de glucinio.	— de glucinast	Īb.
- de magnesio.	— de magnesia	Ϊb
— de manganeso.	— de manganesa.	Ib.
- de plomo.	— de plomo. 🌣 👢	Ib.
- de stroncio.	— de stronciana.	Ib.

	Antimoniato de yttria.	33
yttrio. — de zirconio.	— de zircone.	IЬ.
Proto-antimonito de alu-	Autimopito de alúmina.	
minio.	•	•
— — de bario.	- de baryta.	Ib.
— — de calcio.	- de cal.	Ib.
- de cobalto.	de cobalto.	IЬ.
— — de cobre.	— de cobre.	Ib.
- de hierro.	- de hierro.	I Ь.
- de glucinio.	— de glucina.	IЬ.
de magnesio.	— de magnesia.	Ib.
- de manganeso.	de manganesa.	Ib.
- de plomo.	de plomo.	Ib.
- de stroncio.	de stronciana.	Ib.
- de yttrio.	🚤 de yttria.	Ib.
— de zirconio.	de zircona.	Ib,
Proto-arseniato de alu-	Arșeniato de alúmina,	I 20
minio.		•
— — de antimonio.	de antimonio.	121
— — de arsénico.	🚤 de arsénico.	Ib.
→ — de bario.	🚣 de baryta.	120
— — de calcio.	← de cal.	Ib.
— — de cobalto.	- de cobalto.	ISI
de cobre.	— de cobre.	Ib.
— — de estaño.	- de estaño.	Ib.
🛶 — de hierro.	de hierro.	Ib.
— de glucinio.	- de glucina.	120
— — de magnesio. — — de manganeso.	— de magnesia.	Ib.
— — de manganeso.	- de manganesa,	Ib.
— — de mercurio.	- de mercurio.	121
- de nickel.	- de nickel.	Ib.
de plomo.	← de plomo.	Ib.
— de stroncio.	de stronciana,	120
- de urano.	de urano.	121
de zirconio.	— de zircona.	120
Proto-benzoato de alum.	Benzoato de alúmina,	180
— de arsénico.	- de arsénico.	Ib.

Proto-benzoato de bario.	Benzoato de baryta.	180
— de calcio.	— de cal.	Ib.
- de cobaltentes	— de cobalto.	181
— de cobre.	— de cobre.	Ib.
— de estado.	— de estaño.	180
— — de hierro.	- de hierro.	Ib.
— de glucinio.	— de glucina.	Ib.
— de magnesio.	- de magnesia.	Ib.
— de manganeso.	— de manganesa.	łb.
— de mercurio.	- de mercurio.	181
- de nickel.	- de nickel.	Ib.
— — de plomo.	- de plomo al minimu	m. 18r
— de stroncio.	- de stronciana.	180
— de titano.	- de títano.	181
— de urano.	— de urano.	Ib.
— de yttrio	- de yttria.	180
— de zirconio.	- de zircona.	Ib,
Proto-borato de alumi-	Borax arcilloso.	
nio.	Borato aluminoso.	17
	🛶 de alúmina.	
— de antimonio.	— de antimonio.	18
— de arsénico.	- de arsénico.	łb.
	Borax pesado.	
— — de bario	barótico.	₹b.
4	LBorato de baryta.	
— — de calcio.	— de cal.	₹b.
— de glucinio.	- de glucina.	17
	-Spato sedativo.	
	Borácito.	18
	Borax de magnesia.	. 10
	. Borato de magnesia.	
— de manganeso.	- de manganesa.	₹b.
	Sal sedativa.	19
•	Borato de mercurio.	_
- de nickel.	- de nickel.	- Ib.
— de plomo. — de siticeo.	— de plomo.	Ib.
— de siliceo.	— de sílice.	47
— de stroncio.	" de stronciana. 🕒 🕆	18

SINONÍMICA.		277
Proto-borato de yttrio.	Borato de yttria.	17
— — de zirconio.	— de zircona.	Ib.
Proto-butirato de bario.	:	197
— — de calcio.	•	1 Ь.
— de magnesio.		Ib.
— de plomo.		Ib.
— — de stroncio.		Ib.
Proto-camph. de aluminio.	Camphorato de alúmina	
— — de bario.	— de baryta.	190
— — de calcio.	— de cal.	189
— — de magnesio.	— de magnesia.	Ib.
Proto-carbonato de alu-	Arcilia gredosa.	
minio		21
	(Carbonato de alúmina.	
— — de plata.	— de plata.	24
,	√Greda barótica ó pesac	
— — de bario	Mephito barótico.	22
	Carbonato de baryta.	
— — de bismutho.	de bismutho.	23
•	Greda.	
•	Mephito, tierra caliza	l.
	Spatho calizo.	
de calcio	Crema de cal.	21
	Piedra de cal.	-
	Tierra caliza aireada.	
•	- efervescente.	
	Carbonato de cal.	
— — de chromo.	— de chromo.	23
— — de cobalto.	— de cobalto.	Ib.
— de estaño.	— de estaño.	Ib.
	Azafran de marte aper	11140.
•• • •	Errumbre de hierro.	
	Hierro aireado.	
- de hierro	Greda marcial.	Ib.
	Mephito marcial.	
	Ochre.	wio.
	Oxido amarillo de hie	rro.
•	Carbonato de hierro.	

• • •	Polvos de Santinelly.	
Ì	— del Conde de Palma.	
	- laxativos polichresto	R.
1	Tierra muriática de Kirw	
	Mephito de magnesia.	
Proto-carbonato de mag-	Greda magnesiana.	21
nesio	Magnesia blanca gredos	
*	- aireada.	
	— blanca.	
	Tierra magnesiana.	
	Carbonato de magnesia	
— — de mercurio.	- de mercurio.	24
- de niekel.	- de nickel.	Ib.
· .	/ Plomo spáthico.	
•	Mephito de plomo.	
	Greda de plomo.	
- de plomo	Blanco de plomo.	Ib.
	- de albayalde.	
	Oxido blanco de plomo	• •
•	Carbonato de plomo.	
— — de stroncio.	— de stronciana.	22
— — de urano.	— de urano.	, 23
— de yttrio. — de zinc.	de yttria.	21
	— de zinc.	23
— de zirconio.	- de zircona.	21
Proto-chlorato de alumi-	Chlorato de alúmina.	47
nio.		
— de bario.	— de baryta.	Ib.
— — de calcio.	- de cal.	Ib.
— de glucinio.	de glucina:	Ib.
- de magnesio.	— de magnesia.	Ib.
— — de mercurio.	→ de mercurio.	Ib.
— de yttrio.	- de yttria.	Ib.
— de zirconio.	— de zircona.	Ib.
Proto-chromato de alu-	Chromato de alúmina.	125
minio. — de antimonio.	do antimonio	Ib.
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	de antimonio.	10. 126
— — de plata.	— de plata.	1 20

•		
Proto-chromato de bario.	Chromato de baryta.	125
— de calcio.	— de cal.	Ib.
- de cobalto.	- de cobalto.	Ib.
- de estaño.	— de estaño.	Ib.
— de glucinio.	— de glucina.	Ib.
— de magnesio.	- de magnesia.	Ib.
- de nickel.	- de nickel.	126
	(Mina de plomo roja.	
— de plomo	Plomo rojo de Siberia.	Ib.
-	Chromato de plomo.	
- de stroncio.	de stronciana.	125
- de silíceo.	- de sílice.	Ib.
- de tellura.	- de telluro.	126
— de zirconio.	- de zircona.	125
Proto-citrato de alumi-	Citrato de alúmina.	181
nio.		
— — de antimonio.	- de antimonio.	182
- de bario.	de baryta.	18 E
— — de calcio.	de cal.	Ib.
— de cobre.	de cobre.	Ib.
— de estaño.	— de estaño.	182
— — de hierro.	- de hierro.	Ib.
- de glucinio,	de glucina.	181
- de magnesio.	- de magnesia.	Ib.
— — de plomo.	— de plomo.	182
— de stroncio.	— de stronciana.	181
— de urano.	— de urano.	182
- de yttrio.	— de yttria.	181
— de zirconio.	— de zircona.	Ib.
Proto-columbato de alu-	Columbato de alúmina	L I 30
minio.		
de bario.	- de baryta.	Ib,
— — de hierro.	— de hierro.	Ib.
— de magnesio.	— de magnesia.	Ib.
— de stroncio.	— de stronciana.	Ib.
Proto-fungato de alumi-	Fungato de alúmina.	182
nio.	_	
— — de bario.	— de baryta.	Ib.

Proto-fungato de calcio.	Fungato de cal.	182
— de magnesio.	— de magnesia.	· Ib.
— — de plomo.	— de plomo.	-Ib.
Proto-agallato de alumi-	Agallato de akúmina.	183
nio.		_
— — de antimonio.	- de antimonio.	Ib.
- de bario.	- de baryta.	···Ib.
— de cerio.	- de cerio.	Ib.
— — de calcio.	— de cal.	Ib.
- de chromo.	- de chromo.	Ib.
- de columbio.	- de columbio.	Ib.
- de hierro.	- de hierro.	Ib.
— — de glucinio.	— de glucina.	Ib.
- de magnesio.	— de magnesia.	Ib.
— — de mercurio.	— de mercurio.	184
— — de nickela	- de nickel.	Ib.
- de osmio.	- de osmio.	Ib.
	· de plomo.	Ib.
- de stroncio.	— de stronciana.	183
- de telluro.	- de telluro.	1b.
de urano.	- de urano.	Ib.
— de yttrio.	de yttria.	Ib.
— — de yttrio. — — de zirconio.	- de zircona.	Ib.
Proto-hydriodato de an-	Hydriodato de antimo	nio. 54
timonio.		
— — de bario.	- de baryta.	Ib.
— — de calcio.	— de cal.	Ib.
- de chromo.	de chromo.	Ib.
— de cobalto.	de cobalto.	55
— — de columbio.	- de columbio.	54
- de estaño.	— de estaño.	Íb.
- de hierro.	de hierro.	Ib.
— de glucinio.	- de glucina.	Ib.
— de magnesio.	— de magnesia.	Ib.
- de manganeso.	- de manganesa.	Ib.
— — de mercurio.	- de mercurio.	55
— de molybdeno.	- de molybdena.	54
- de palladia.	- de palladio.	54

SINONÍMICA.

Proto-hydriodato de plo-	Hydriodato de plomo.	55
mo. — de rhodio.	— de rhodio.	Ib.
— de stroncio.	— de stronciana.	54
— — de telluro.	— de telluro.	55
— de yttrio.	— de yttria.	54
— de zirconio.	— de zircona.	Ιb.
Proto-hydriodato iodura-	Hydriodato iodurado de	an-
do de antimonio.	timonio.	56
— — de bario.	— — de baryta.	55
— — de calcio.	— — de cal.	Ib.
— — de chromo.	— de chromo.	56
— — de cobalto.	— — de cobalto.	Ib.
— — de columbio.	- de columbio.	Ib.
— — de estaño.	— — de estaño.	Ib.
— — de hierro.	— — de hierro.	Ib.
— — de glucinio. — — de magnesio. — — de manganeso.	— — de glucina. — — de magnesia.	55
- de magnesio.	— de magnesia.	Ib.
de manganeso.	— de manganesa.	Ib.
— — de mercurio.	— — de mercurio.	56
— — de molybdeno.	de molybdena.	Ib.
— — de palladio.	— — de palladio.	Ib.
· de plomo.	— — de plomo.	Ib.
— — de rhodio.	— — de rhodio.	Ib.
de stroncio.	— — de stronciana.	55
— — de telluro.	— — de telluro.	56
_ — — de yttrio.	— — de yttria.	55
— — de zirconio,	— — de zircona.	Ib.
Proto-hydro-chlorato de	Muriato de alúmina.	. 48
aluminio.		
— — de antimonio.	— de antimonio.	49
— de arsénico:	— de arsénico.	Ib.
— — de bario.	— de baryta.	48
Proto-hydro-chlorato de	Sal marina de cal.	
calcio.	Agua madre de sal mar	ina.
_	Muriato líquido de cal.	Ip.
— de chromo.	— de chromo.	49
— de cobalto.	— de cobalto.	1 b;)

Proto-hydro-chlorato de columbio.	Muriato de columbio.	49
de cobre.	— de cobre.	TL
— — de estaño.	— de estaño al minimum	Ib.
y de ammonia-	- ammoniacal.	
co.	attimothacat.	IP.
— — de hierro.	— de hierro al minimum	0
— — de glucinio.	— de glucina.	1h.
— — de iridio.	— de iridio.	
— — de magnesio.	- de magnesia.	50
y de ammonia-	— ammoniacal	48 Ib.
co.	aminomaca 6	100
— de manganeso.	- de manganesa.	Ib.
— de molybdeno.	— de molybdena.	49
— — de oro.	- de oro al minimum.	50
— de palladio.	— de palladio.	49
— de plomo.	— de plomo.	Ib.
— de rhodio.	— de rhodio.	50
— de stroncio.	— de stronciana.	48
— de telluro.	— de telluro.	49
— de yttrio.	- de yttria.	48
— de zirconio.	- de zircona.	Ιb.
Proto-hydro - cyanato de	Prusiato de plata.	75
plata. — de bario.	_	,,
— — de bario.	— de baryta.	Ib.
— de calcio.	— de cal.	Ib.
— de cobalto.	— de cobalto.	Ib.
— de cobre.	- de cobre.	Ib.
— + de estaño.	🛁 de estaño.	Ib.
— — de hierro.	— de hierro.	Ib.
— — de magnesio.	— de magnesia.	Ib.
— — de palladio.	— de palladio.	Ib.
— de plomo.	— de plomo.	Ib.
Proto-hydro-cyanato de	Prusiato de baryta y	de
bario y de deutóxi-	hierro.	76
do de hierro.		•
— de calcioy de deu- tóxido de hierro.	— de cal y de hierro.	Ib.

Proto-hydro-cychato de	Prusiato de mágnesia	y de
magnesio y de deu-	hierro.	.76
tóxido de hierro.		
- de stroncio y de	- de stronciana y de	hier-
deutóxido de hierro.	ro.	Ib.
D	Fluor arcilloso.	
Proto-hydro-fluato de a-	Arcilla spáthica.	63
luminio	Fluato de alúmina.	-
— de arsénico.	— de arsénico.	64
•	Fluor pesado.	. •
— — de bario	- barótico.	Ib.
	(Fluato de baryta.	
1	Spatho fluor.	
• •	— vidrioso.	
- de calcio.	— cúbico.	· 15.
ae cascio	- phosphórico.	
	Fluor spáthico.	
	(Fluato de cal.	_
- de cobre.	- de cobre.	6.5
•	Magnesia fluorada.	•
- de magnesio	— spáthica.	64
ut magnesia.	Fluor magnesiano.	- 4
· .	CFluato de magnesia.	41
— de manganeso.	— de manganesa.	Ib.
- de molybdeno.	— de molybdena.	Ib.
— — de nickel.	— de nickel.	65
- de plomo.	— de plomo.	Ib.
- de silíceo	Gas fluórico siliceado.	63
	Fluato de sílice.	, -
- de stroncio	— de stronciana.	64
Proto-hydro-sulfato de	Hydro-sulfato de baryt	a. 35
bario.	11	TL
- de calcio.	— de cal.	Ib.
— de magnesie.	— de magnesia.	Įb.
Proto-hydro-sulfato sul-	— — sulfurado de ba	ryta. Ib.
furado de bario.	do oal	Ib.
— — de calcio.	- de cal.	Tb.
— — de magnesio.	— — de magnesia	

Prto-iodato de antimenio.	Iodato de antimorio.	:53
de bario.	- de baryta.	52
— — de calcio.	— de cal.	Ib.
— de cobalto.	- de cobalto.	- 43
— — de columbio.	— de columbio.	Íb.
— — de chromo.	— de chromo.	1b.
— — de hierro.	- de hierro.	Ib.
— de glucinio.	— de glucina.	52
- de magnesio.	— de magnesia.	ĺb.
— de manganeso.	— de manganesa.	53
— — de mercurio.		LÍb.
- de molybdeno.	de molybdena.	Ib.
- de palladio.	— de palladio.	· Ib.
— de plomo.	de plomo.	Ib.
- de rhodio.	— de rhodio.	Ib.
- de telluro.	— de telluro.	Ib.
_ de yttrio.	- de yttria.	52
de zirconio.	— de zircona.	Íb.
_ de stroncio.	- de stronciana.	Ib.
Proto-quinato de alumi-	Quinato de alúmina.	184
nio.		•
de bario.	- de baryta.	Ib.
— — de calcio.	— de cal.	Ib.
— de glucinio.	— de glucina.	Ib.
ale magnesiu.	— de magnesia.	.Ib.
de stroncio.	— de stronciana.	.Ib.
— de yttrio. — de zirconio.	— de yttria.	Ib.
— de zirconio.	— de zircona.	Ib.
Proto-lactato de alumi-	Lactato ó gallactato d	e alú-
nio.	mina.	. 195
— — de bario.	- de baryta.	Ib.
— — de calcio.	— de cal.	Ib.
— — de hierro.	— de hierro.	.Ib.
— de magnesio.	— de magnesia.	Ib.
de plomo.	— de plomo.	Ib.
— de stroncio.	— de stronciana.	Ib.
Proto - malato de alumi-	Malato de alúmina.	. 176
nio.		•

SINONÍMICA.		28 <u>5</u>
Proto-malato de bario.	Malato de baryta.	177
— — de calcio.	— de cal.	176
' de hierro.	— de hierro.	177
— — de glucinio.	— de glucina.	176
: de magnesio. 14		Ib.
— — de mercurio.		177
- de plomo.	— de plomo.	Ib.
— de stroncio.	— de stronci ana.	· Ib.
— — de yttrio. — — de zirconio.	- de yttria.	176
	— de zircona.	Ib.
Prôto-margarato de ba-	-	
rio.		195
— de caleio.		Ib.
— de magnesio.		Ib.
— de plome.		196
— — de stronçio.		195
Proto-mellitato de alumi-	Mellitato de alúmina.	185
nio.		
— — de bario.	— de baryta.	Ib.
— — de calcio.	— de cal.	Ib.
— de cobre.	— de cobre.	Ib.
— de hierro.	— de hierro.	Įb.
— de hierro. — de glucinio. — de magnesio.	— de glucina.	Ib.
— de magnesio.	— de magnesia.	Ib.
- de mercurio.	— de mercurio.	Ib.
— de plomo.	— de plomo.	Ib.
— de stroncio.	— de stronciana.	Ib.
— de yttrio:	— de yttria.	Ib.
— de zirconio.	— de zircona.	Ib.
Proto-molybdato de alu-	Molybdato de alúmina	1. 123
minio. — — de bario.	1 1	TL.
	— de baryta.	Ib.
— de calcio.	— de cal.	Ib.
— de glucinio.	— de glucina.	Ib.
— de magnesio.	— de magnesia.	Ib.
— — de mercurio.	— de mercurio.	Ib.
— de plomo. — de stroncio.	— de plomo.	Ib.
— ae sitoncio,	— de stronciana.	Ib.

Protoxalato de glucinio.	Oxalato de glucina.	178
- de magnesio.	— de magnesia.	ÍЬ.
- de molybdeno.	— de molybdena.	179
— — de mercurio.	— de mercurio.	Íb.
— — de nickel.	— de nickel.	Ib.
- de plomo.	— de plomo.	Ib.
— — de plomo. — — de stroncio.	— de stronciana.	Ib.
— de yttrio.	— de yttria.	£78
de zinc.	— de zinc.	179
- de zirconio.	— de zircona.	178
Proto-phosphato de alu-	Phosphato de alúmina.	27
minio.	•	•
minio. — de arsénico.	— de arsénico.	29
— — de bario.	— de baryta.	28
•	Tierra de huesos.	
,e	— animal.	
— — de calcio	Chrysólita.	27
	Apatita.	·
'	CPĥosphato de cal.	
— — de cobalto.	- de cobalto.	
	Azul de Thenard.	
ar covarion de ana-	Phosphato de cobalto	y de
minio.	🕻 alúmina. 🥕	Ib.
- de cobre.	— de cobre.	Ib.
— — de estaño.	— de estaño.	Ib.
— de hierro.	- de hierro.	Ib.
— de magnesio.	— de magnesia.	27
- de manganeso.	— de manganesa.	28
— de mercurio.	- de mercurio.	29
- de nickel.	— de nickel.	Ib.
de plomo.	- de plomo.	Ib.
— de silíceo.	— de sílice.	27
— de stroncio.	- de stronciana.	28
de titano.	de títano. >	29
de urano.	— de urano.	Ib:
— — de yttrio.	— de yttria.	27
de zirconio.	— de zircona.	IЬ.
Proto-phosphito de bario.	- Phosphito de baryta.	30

Ducto shouthing to all	DÉCLIO	
Proto-phosphito de cal-	Phosphito de cal.	30
cio.	×.	_
— de magnesio.	- de magnesia.	Ib.
— de stroncio.	— de stronciana.	Ib.
Proto-pyro-tartrato de	Pyro-tartrato de alúm	ina.
aluminio.		191
- de bario.	- de baryta.	Ib.
— — de calcio.	— de cal.	І Ь.
— — de glucinio.	— de glucina.	Ib.
— — de magnesio.	- de magnesia.	Ιb.
— de stroncio.	— de stronciana.	Ib.
— — de yttrio.	- de yttria.	Ib.
— — de zirconio.	— de zircona.	
Proto-rosato de aluminio.	Rosato de alúmina.	Ib,
- de bario.	— de baryta.	193 Ib.
- de calcio.	- de cal.	
- de magnesio.	— de magnesia.	Ib.
— de stroncio.	— de stronciana.	Ib.
Proto-sebato de aluminio.	Sebato de alúmina.	1 b.
— — de bario.	— de baryta.	194
— de calcio,	- de cal.	Ib.
- de magnesio.	- de magnesia.	Ib.
— de mercurio.	de magnesia.	Тb.
— de plomo.	— de mercurio.	Ib.
- de stroncio.	— de plomo.	Ib.
Proto-succinato de alumi-	— de stronciana.	Ib.
niô.	Succinato de alúmina,	. 18 Q
— de bario.	do hames	
— de cerio.	- de baryta.	Ib.
— de calcio.	— de cerio.	Ib.
— de cobre.	— de cal.	Ib.
— de hierro.	— de cobre.	, Ib.
	— de hierro.	Ib.
— de glucinio.	— de glucina.	Ib.
— de magnesiq.	- de magnesia.	1b.
— de piomo.	— de plomo.	1b.
— de stroncio.	- de stronciana.	Ib.
— — de yttrio.	— de yttria.	Ib.
— de zirconio.	— de zircona.	1b.
	${f T}$	

Proto-subérato de alumi-	Suberato de alúmina.	191
nio.		-
— — de bario.	- de baryta.	Ib.
— — de calcio.	- de cal.	Ib.
— de estaño.	— de estaño.	192
— — de hierro.	- de hierro.	Íb.
— de glucinio.	- de glucina.	191
— de magnesio.	— de magnesia.	ĺЬ.
- de mercurio.	- de mercurio.	192
	- de plomo.	ĺЬ.
— de plomo. — de stroncio.	— de stronciana.	191
— de yttrio.	— de yttria.	ÍЬ.
— — de zirconio.	— de zircona.	Ib.
Proto-sulfato de alumi-	Sulfato de alúmina.	36
— de arsénico.	Ja amaénina	
	— de arsénico.	37
Jo hanio	Spatho pesado.	-6
— — de bario	Vitriolo pesado.	36
•	CSulfato de baryta.	
— de calcio	Selenita.	Ib.
— ae carcio <	Vitriolo de cal.	10.
	— calizo.	
J 1	Sulfato de cal.	
— de chromo.	— de chromo.	37 Ib .
— de columbio.	— de columbio.	Ib.
— — de estaño.	— de estaño.	10.
	Caparrosa verde.	
1. 1:	Vitriolo verde.	TL
— de hierro	— marcial.	Ib.
	— de hierro.	
,	CSulfato de hierro.	
— de glucinio.	— de glucina.	36
- de iridio.	— de iridio.	39

	Sal catártica amarga. — de la higuera.	•
Proto-sulfato de magne-	— de Seydschutz. — de Seydlitz. — de Epson. — del canal. Vitriolo magnesiano. Sulfato de magnesia.	36
— de manganeso.	— de manganesa.	
- de mercurio.	- de mercurio.	37 38
- de molybdeno.	— de molybdena.	37
- de nickel.	— de nickel.	3 <i>7</i> 3 8
- de osmio.	— de osmio.	39
— de palladio.	— de palladio.	Ϊ́b.
— — de rhodio.	— de rhodio.	Ib.
- de stroncio.	— de stronciana.	36
— — de telluro.	— de telluro.	38
— de urano.	— de urano.	lb.
- de yttrio.	— de yttria.	36
— de zirconio.	— de zircona.	1 b.
Proto-sulphito de alumi-	Sulphito de alúmina.	3 9
nio.		
— — de plata.	de plata.	40
— — y de ammonia-	— ammoniacal.	₹ Ib.
co.	la hamma	
— — de bario. — — de calcio.	— de baryta. — de cal.	39 Ib.
— de cobre.	— de cobre.	
— — de coore. — — de estaño.	— de cobre. — de estaño.	40
_ de hierro.	— de hierro.	39 1b.
_ de magnesio.	— de magnesia.	Ib.
y ammoniaco.	— ammoniacal.	Ib.
— de manganeso.	— de manganesa.	Ĩb.
— de mercurio.	— de mercurio.	40
— de plomo.	— de plomo.	Ib.
Proto-sulphito sulfurado	Sulphito sulfurado de	bary-
de bario.	ta.	40
— — de calcio.	- de cal.	lb.

Proto-sulphito sulfurado	Sulphito sulfurado de co	bre.
, de cobre.	bulpinto banarado de co	40
— — de estaño.	— de estaño.	Ĭb.
- de hierro.	- de hierro.	Ib.
— — de stroncio.	— de stronciana.	Ib.
Proto-tartrato de alami-	Tartrito ó tartrato de	
nio.	mina.	187
— de antimonio.	— de antimonio.	189
— de bario.	— de baryta.	187
— de calcio.	— de cal.	Ib.
		Ib.
— de glucinio.	— de glucina.	Ib.
— de magnesio. — de mercurio.	— de magnesia.	
	— de mercurio.	189 Ib.
- de molybdeno.	- de molybdena.	Ib.
- de nickel.	— de nickel.	
— de plomo.	— de plomo.	Ib.
— de stroncio.	— de stronciana.	187
	— de títano.	189
- de yttrio.	— de yttria.	187
— de zirconio.	— de zircona.	Ib.
Proto-tungstato de alu-	Tungstato de alúmina.	1 28
minio.		71
- de bario.	— de baryta.	Ib.
— — de calcio.	— de cal.	Ib.
	de hierro.	Ib.
- y de manga-	— y de manganesa.	Ib.
neso.		
— — de glucinio.	— de glucina.	Ib.
— — de magnesio.	- de magnesia.	Ib.
— de manganeso.	— de manganesa.	Ib.
— — de stroncio.	— de stronciana.	Ib.
— — de yttrio.	- de yttria.	Ib.
— de zirconio.	— de zircona.	Ib.
Proto-urato de aluminio.	Urato de alúmina.	193
— — de bario.	— de baryta.	16.
— — de calcio.	— de cal.	Jb.
- de magnesio.	— de magnesia.	Ib.
— de stroncio.	- de stronciana.	Ib.

Proto-zumiato de alumi-	Nanceato ó zumiato de	alú-
nio.	mina.	192
— — de bario.	- de baryta.	Ìb.
— — de calcio.	— de cal.	Ib.
— — de cobalto.	— de cobalto.	Ib.
— de cobre.	— de cobre.	Ib.
	- de estaño.	Ib.
— — de estano. — — de hierro.	— de hierro.	Ib.
— de manganeso.	— de manganesa.	lb.
— de mercurio.	- de mercurio.	Ib.
— — de nickel.	— de nickel.	Ib.
— de plomo	— de plomo.	Ib.
de stroncio.	— de stronciana.	Ib.
Protoxi-chloruro de alu-	Chloruro de alúmina.	46
minio.	•	•
— — de bario.	— de baryta.	Ib.
— — de glucinio.	— de glucina.	Ib.
de magnesio.	- de magnesia.	Ib.
— — de stroncio.	- de stronciana.	Ib.
— de yttrio.	— de yttria.	Ib.
de zirconio.	— de zircona.	Ib.
Protoxi-cyanuro de alu-	Cyanuro de alúmina.	74
minio.	j	• •
— — de bario.	— de baryta.	Ib.
— — hydro-sulfata-	— hydro-sulfatado.	Ib.
do.	•	
— — sulfurado.	— — sulfurado.	Ib.
— — sulfurado. — — de calcio.	— de cal.	Ib.
— — de cobalto.	— de cobalto.	Ib.
— de cobre.	de cobre.	Ib.
— — de estaño.	— de estaño.	1b.
de magnesio.	— de magnesia.	Ib.
— — de palladio.	— de palladio.	Ib.
— de plomo.	— de plomo.	Ib.
de stroncio.	- de stronciana.	Ib.
de zinc.	— de zinc.	Ib.
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	SOxidos al minimum.	
Protóxidos	Oxídulos. (Klaproth).	4

(Tierra de alumbre.
Protóxido de aluminio ¿	Alúmina calcinada. 5,85
	Arcilla pura.
— de antimonio.	Oxido gris blanco de anti-
J	monio. 5,132
— de plata.	- negruzco de plata. Ib.
_	Arsénico blanco.
— de arsénico	Oxido blanco de arsénico.
•	Acido arsenioso. 5,119
1	Gas nitroso deflogisticado.
	Oxido gaseoso de nitrógeno.
Ja musik	- nitroso
— de azoe	— de septono. 5,58
•	Oxídulo de azoe.
	Gas óxido de azoe.
— de bario	Baryta cáustica.
ae vario	pura. 5,97
.— de bismutho.	Oxidogrisde bismutho.6,143
	(Tierra caliza.
	Cal. 5,93
	Cal viva.
- de carbono.	∫Oxídulo de carbono.
Le caroono	Gas óxido de carbono.
- de cerio.	Oxido blanco de cerio, 6, 137
- de chloro ó ácido chlo-	Euchlorino.
— we chioro o actao chio-	Acido muriático sobre-oxi-
roso	6- genado. 4
— de chromo.	Oxido verde de chromo.
	5,124
- de cobalto.	- gris de cobalto. 6,139
— de columbio.	- negro de columbio. 5,129
— de cobre.	- amarillo anaranjado de
	cobre. 6,146
— de estaño.	- gris oscuro de estaño.
	5,116
— de hierro.	- negro de hierro. 5,113
— de glucinio.	Glucina. 5,89
- de hydrógeno.	Agua. 4

Protóxido de iridio.	Oxido de iridio. 6,170
	Magnesia blanca.
•	— calcinada. 5,91
- de manganeso.	Oxido blanco de manganesa.
	5,107
`_	Etiope per se.
— de mercurio	Oxido gris negruzco de mer-
	curio. 6,156
— de molybdeno.	- moreno de molybdena.
	5,123
— de nickel.	- gris verdoso de nickel.
<u>.</u>	6,150
— de oro.	— violado de oro. 6,169
- de osmio.	- blanco de osmio. 6,158
— de palladio.	— azul de palladio. 6,162
- de phósphoro.	- blanco de phósphoro. 4,25
— de platino.	- verde de platina. 6,166
	Massicot. 6,153
	Oxido amarillo de plomo.
— de potasio.	5,104
— de rhodio.	— amarillo de rhodio.6,164
•	Tierra vitrificable.
— de silíceo	= siliceosa. 5,81
4	Sílice.
— de sodio.	5,100
— de azufre.	Oxido rojo de azufre. 4
- de stroncio.	Stronciana pura. 5,95
— de telluro.	Oxido blanco de telluro.
7	6,148
— de titano.	— rojo de títano. 6,141
— de túngsteno.	— negro de túngstena. 5,127
— de urano.	— negro de urano. 6,135
— de yttrio.	Yttria pura. 5,87
— de zinc.	Oxido gris de zinc. 5,110
— de zirconio	Zircona pura. Tiarra da jargon 5,82
	Tierra de jargon. Phosphuro de alúmina. 27
Protoxi-phosphuro de a-	Phosphuro de alúmina. 27
luminio.	

	Protoviahorah J. L.	771. 1	•
	Protoxi-phosph. de bario. — de glucinio.	Phosphuro de baryta.	27
•	de giucinio.		lb.
	- de magnesio.		lb.
*	— de stroncio.		lb.
	— de yttrio.		lb.
	Protoni-sulfuro de bario.	JHígado de azufre barótic	co.
٠.	3. 8 %	Sulfuro de baryta.	33
	- de calcio	¶Hígado de azufre calizo.	
	1	[Sulfuro de cal.]	lb.
11	— de hierro.	Hydro-sulfuro de hierro.	34
3.77	— — de magnesio.	Sulfuro de magnesia.	33
2772	— de manganeso.	Hydro-sulfuro de manga	ne-
75%		- sa.	33
	— de stroncio.		Ĭb.
34 B	Prusiatos.	77)	75
18 6	Prusiato de baryta.		pa-
JE	•		75
2 ₹	— de cal.		ĺb.
920	— de cobalto.	- de cobalto.	ĪЪ.
⇒ i .	— de cobre.	— — de cobrei	Ib.
411	— de estaño.		Ιb.
dł.	— de magnesia.		Ib.
283	— de palladio.		Ib.
: C -	— de plomo.	— — de plomo.	Ib.
3.8 · V	— de potasa.	Deuto-hydro-cyanato de po	
183			Ib.
	— de sosa.		Ib.
6	de stronciana.	Proto-hydro-cyanato de str	
		• -	76
45 -	- de zinc.	7 •	75
	— de ammoniaco y de	Hydro-cyanato de ammonio	7) 200
i	hierro.	y de deutóxido de hi	er-
			76
	- de baryta y de hier-	Proto-hydro-cyanato de bas	
	ro.	y de deutóxido de hie	:r-
	. **		Ь.
	- de cal y de hierro.	- de calcio y de deutóx	ci-
			b.

•	• •
Prusiato de magnesia y	
de hierro.	nesio y de deutóxido de hierro. 76
- de potasa y de hier-	Deuto-hydro-cyanato de pota-
ro.	sio y de hierro. 1b.
- de sosa y de hierro.	— de sodio y de hierro. 1b.
— de stronciana y de	Proto-hydro-cyanato de stron-
hierro.	cio y de deutóxido de hier
merio.	ro. Ib.
Pyrita de cobre.	# 10 1 1
- marcial.	Sulfuro de cobre. 33 — de hierro. 32
Pyro-tartratos.	Pyro-tartritos. 191
Pyro-tartrato de alúmi-	Proto-pyro-tartrato de asu-
na.	minio. Ib.
de ammoniaco.	Pyro-tartrato de ammonia-
de ammoniaco.	co. lb.
— de baryta.	Proto - pyro-tartrato de ba-
de bai y ta:	rio. Ib.
— de cal.	— de calcio. Ib.
— de glucina.	- de glucinio. Ib.
— de magnesia.	— de magnesio. Ib.
— de potasa.	Deuto-pyro-tartrato de pota-
	sio. Ib.
— de sosa.	— de sodio. Ib.
— de stronciana.	Proto-pyro-tartato de stron-
	ciò. Ib.
- de yttriac ec	— — de yttrio. Ib.
— de zircona.	— de zirconio. Ib.
Pyro-tartritos.	Pyro-tartrates. 1b.
es & a second	^ .
France . Bear	Q
Same Same	
Quadroxalato de deu-	Tetroxalato de deutóxido
tóxido de potasio.	de potasio. 179
Quinatos.	184
Quinato de alúmina.	Proto-quinato de aluminio. Ib.
— de ammoniaco.	Quinato de animoniaco. Ib.
	•

~,-	ADLA	
Quinato de baryta. — de cal. — de glucina. — de magnesia. — de potasa. — de sosa. — de stronciana. — de yttria. — de zircona.	Proto-quinato de bario. — de calcio. — de glucinio. — de magnesio. Deuto-quinato de potasio — de sodio. Proto-quinato de stroncio — de yttrio. — de zirconio.	Ib.
,	R	
Rejalgar. Régulo de antimonio. — de arsénico. — de bismutho. — de cobalto. — de cobre. — de estaño. — de manganesa. — de molybdena. — de syderita. Resinas. Rhodio. Rosatos.	Sulfuro de arsénico. Antimonio. Metal arsénico. Bismutho. Cobalto. Cobre. Estaño. Manganeso. Molybdeno. Zinc. Phosphuro de hierro. Resinas.	32 131 118 142 138 145 106 122 109 26 198
Rosato de alúmina. — de ammoniaco. — de baryta. — de cal. — de magnesia. — de potasa. — de sosa. — de stronciana.	Proto-rosato de aluminio. Rosato de anumoniaco. Proto-rosato de bario. — de calcio. — de magnesio. Deuto-rosato de potasio. — de sodio. Proto-rosato de stroncio.	193 Ib. Ib. Ib. Ib. Ib. Ib.

S

Salmiac.	Hydro-chlorato de ammonia-
.	co 48
Salitre.	Deuto-nitrato de potasio. 59
Saturno.	Plomo. 151
Sal acetosa de arcilla.	Proto-acetato de aluminio. 172
— — de ammoniaco.	Acetato de ammoniaco. 173
Sal acetosa caliza.	Proto-acetato de calcio. 172
— digestiva de Silbio.	Deuto-acetato de potasio. 173
- acetosa mineral.	— de sodio. Ib.
— — de magnesia.	Proto - acetato de magnesio.
•	
— — de zinc.	Deuto-acetato de zinc. 173
Sal de ajenjos.	Sub-deuto-carbonato de pota-
- admirable de Glau-	
ber.	Deuto-sulfato de sodio. 36
— admirable perlada.	Sub-deuto-phosphato de so-
•	dio. 28
— de ammoniaco.	Hydro-chlorato de ammonia-
	co. 48
- ammoniacal gredo-	Sub-carbonato de ammonia-
sa.	co. 23
— mitrosa.	Nitrato de ammoniaco. 60
— — sedativa.	Borato de ammoniaco. 18
— — spáthica.	Hydro - fluato de ammonia-
opaciaca	co. 64
— — vitriólica.	Sulfato de ammoniaco. 37
— catártica amarga.	Proto-sulfato de magnesio. 36
— comun cristalizada.	Deuto-hydro-chiorato de so-
Comun Cristanzaga.	dio, 48
- volátil de Inglater-	Sub-carbonato de ammonia-
ra.	co. 23
Sal de benjui.	Acido benzóico. 10,180
— de chicorias.	Sub-deuto-carbonato de pota-
;	sio. 22
•	

Sal de cocina.	Deuto-hydro-chlorato de so- dio. 48
— diurética.	Deuto-acetato de potasio. 172
— de Epson.	Proto-sulfato de magnesio. 36
— de Glauber.	Deuto-sulfato de sodio. 1b.
- esencial de vino.	Deuto-acetato de potasio. 173
- de duobus.	Deuto-sulfato de potasio. 36
- febrífuga de Silbio.	Deuto-hydro-chlorato de pota-
* ****	sio. 48
— gemma.	Deuto-hydro-chlorato de po-
	tasio. Ib.
- fija de tártaro.	Sub-deuto-carbonato de pota-
er and the second of the secon	sio. 22
- fusible de la orina.	Deuto-phosphato de sodio y
f + 1	de ammoniaco. 28
- marina.	Deuto-hydro-chlorato de so-
	dio. 48
- caliza.	Proto-hydro-chlorato de cal-
	cio. Ib.
- de acederilla.	Sobre-deutoxalato de potasio.
	•
- nativa de la prinz.	Deuto-phosphato de sodio v
- nativa de la orina.	Deuto-phosphato de sodio y
- 1	Deuto-phosphato de sodio y de ammoniaco. 28
- polychresta de Gla-	Deuto-phosphato de sodio y
- polychresta de Gla- ser.	Deuto-phosphato de sodio y de ammoniaco. 28 Deuto-sulfato de potasio. 37
- polychresta de Gla-	Deuto-phosphato de sodio y de ammoniaco. 28 Deuto-sulfato de potasio. 37 Deuto-tartrato de potasio y
- polychresta de Glaser de la Rochela.	Deuto-phosphato de sodio y de ammoniaco. 28 Deuto-sulfato de potasio. 37 Deuto-tartrato de potasio y de sodio. 188
 polychresta de Glaser. de la Rochela. de Saturno. 	Deuto-phosphato de sodio y de ammoniaco. 28 Deuto-sulfato de potasio. 37 Deuto-tartrato de potasio y de sodio. 188 Proto-acetato de plomo. 174
 polychresta de Glaser. de la Rochela. de Saturno. sedativa mercurial. 	Deuto-phosphato de sodio y de ammoniaco. 28 Deuto-sulfato de potasio. 37 Deuto-tartrato de potasio y de sodio. 188 Proto-acetato de plomo. 174 Proto-borato de mercurio. 19
 polychresta de Glaser. de la Rochela. de Saturno. sedativa mercurial. sedativa. 	Deuto-phosphato de sodio y de ammoniaco. 28 Deuto-sulfato de potasio. 37 Deuto-tartrato de potasio y de sodio. 188 Proto-acetato de plomo. 174 Proto-borato de mercurio. 19 Acido bórico. 17
 polychresta de Glaser. de la Rochela. de Saturno. sedativa mercurial. 	Deuto-phosphato de sodio y de ammoniaco. 28 Deuto-sulfato de potasio. 37 Deuto-tartrato de potasio y de sodio. 188 Proto-acetato de plamo. 174 Proto-borato de mercurio. 19 Acido bórico. 17 Deuto-mitnato de potasio fun-
 polychresta de Glaser. de la Rochela. de Saturno. sedativa mercurial. sedativa. prunela. 	Deuto-phosphato de sodio y de ammoniaco. 28 Deuto-sulfato de potasio. 37 Deuto-tartrato de potasio y de sodio. 188 Proto-acetato de plomo. 174 Proto-borato de mercurio. 19 Acido bórico. 17 Deuto-mitnato de potasio fundido. 60
 polychresta de Glaser. de la Rochela. de Saturno. sedativa mercurial. sedativa. 	Deuto-phosphato de sodio y de ammoniaco. 28 Deuto-sulfato de potasio. 37 Deuto-tartrato de potasio y de sodio. 188 Proto-acetato de plomo. 174 Proto-borato de mercurio. 19 Acido bórico. 17 Deuto-mitrato de potasio fundido. 60 Proto-hydro-chlorato de oro.
 polychresta de Glaser. de la Rochela. de Saturno. sedativa mercurial. sedativa. prunela. regalina de oro. 	Deuto-phosphato de sodio y de ammoniaco. 28 Deuto-sulfato de potasio. 37 Deuto-tartrato de potasio y de sodio. 188 Proto-acetato de plomo. 174 Proto-borato de mercurio. 19 Acido bórico. 17 Deuto-mitrato de potasio fundido. 60 Proto-hydro-chlorato de oro. 50
 polychresta de Glaser. de la Rochela. de Saturno. sedativa mercurial. sedativa. prunela. 	Deuto-phosphato de sodio y de ammoniaco. 28 Deuto-sulfato de potasio. 37 Deuto-tartrato de potasio y de sodio. 188 Proto-acetato de plomo. 174 Proto-borato de mercurio. 19 Acido bórico. 17 Deuto-nitrato de potasio fundido. 60 Proto-hydro-chlorato de oro. 50 Proto-sulfato de magnesio.
 polychresta de Glaser. de la Rochela. de Saturno. sedativa mercurial. sedativa. prunela. regalina de oro. de Seidschutz. 	Deuto-phosphato de sodio y de ammoniaco. 28 Deuto-sulfato de potasio. 37 Deuto-tartrato de potasio y de sodio. 188 Proto-acetato de plomo. 174 Proto-borato de mercurio. 19 Acido bórico. 17 Deuto-mitnato de potasio fundido. 60 Proto-hydro-chlorato de oro. 50 Proto-sulfato de magnesio. 36
 polychresta de Glaser. de la Rochela. de Saturno. sedativa mercurial. sedativa. prunela. de Seidschutz. de Seidlitz. de Seidlitz. 	Deuto-phosphato de sodio y de ammoniaco. 28 Deuto-sulfato de potasio. 37 Deuto-tartrato de potasio y de sodio. 188 Proto-acetato de plomo. 174 Proto-borato de mercurio. 19 Acido bórico. 17 Deuto-nitrato de potasio fundido. 60 Proto-hydro-chlorato de oro. 50 Proto-sulfato de magnesio.

Sal de Seignette.	Deuto-tartrato de potasio y sodio. 188
- sulfurosa de Sthal.	Deuto-sulphito de potasio. 39
-	Sub-deuto-carbonato de pota-
— de tártaro.	sio. 22
-, vegetal.	Deuto-tartrato de potasio. 187
- de vitriolo narcótica.	Acido bórico. 17
volátil de succino.	Acido succiniço. 11,186
Sebatos.	Sebatos. 194
Sebato de alúmina.	Proto-sekato de aluminio. Ib.
— de ammoniaco.	Sebato de ammoniaco, Ib.
— de plata.	Deuto-sebato de plata. 1b.
- de baryta.	Proto-sebato de bario. Ib.
— de cal.	— — de calcia. 1b.
— de magnesia.	— — de magnesio. Ib.
— de mercurio.	— — de mercurio. Ib.
- de plomo.	— — de plomo. Ib.
- de potasa.	Deuto-sebato de potasio. Ib.
— de sosa.	— — de sodio. Ib.
— de stronciana.	Proto-sebato de stroncio. Ib.
Septono.	Azoe. 57
	Proto-sulfato de calcio. 36
	Metal de la sílice. 5,81
Similor.	Aligacion de cobre y zinc.
	146
Sodio.	Metal de la sosa. 99
Sol de los alquimistas.	Oro. 167
Sosa.	Sub-deuto-carbonato de so-
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	dio. 22
— aireada.	de sodio. Ib.
— cáustica.	Hydrato de deutóxido de so-
	dio. 15
- gredosa.	Sub - deuto - carbonato de so-
The state of the s	dio. 22
- pura.	Hydrato de deutóxido de so-
• •	dio. 15
- spáthica.	Deuto-hydro-fluato de sodio.
	46

Sobre-carbonate de am-	Carbonato ácido de ammo- niaco. 23
Sobre-deuto - acetato de bismutho.	Acetato ácido de bismutho.
Sobre-deuto-arseniato de potasio.	Arseniato ácido de potasa.
Sobre-deuto-chromato de	Chromato ácido de potasa.
potasio. — de sodio.	———— de sosa. Ib.
	Sal de acederilla. 179
	Oxalato acídulo de potasa.
Sobre-deutoxalato de po-	Oxalato acídulo de potasa y
tasio y ammoniaco.	ammoniaco. 1b.
Sobre-deutoxatato de so-	Oxalato ácido de sosa. Ib.
dio.	
phosphato de bis-	Phosphato ácido de bismu- tho. 20
- -	
— — de potasio.	F
— — de sodio.	— de sosa. Ib.
— — sulfato de antimo-	Sulfato ácido de antimonio.
nio.	38
— — de bismutho.	— de bismutho. Ib.
— — de cobre.	— de cobre. Ib.
— — de mercurio.	—— de mercurio. Ib.
— — de plomo.	— de plomo. Ib.
— — de potasio. — — de sodio.	— de potasa. 37
— — de sodio.	— — de sosa. 36
_ 4	Tártaro.
tartrato de pota-	Cristales de tártaro.
sio	Cremor de tartaro.
	Tartrito acídulo de potasa.
de sodio.	— de sosa. Ib.
Sobre-deutoxalato de am-	Oxalato ácido de ammonia-
moniaco.	co. 179
- phosphato de ammo-	Phosphato ácido de ammo-
niaco.	niaco. 28
- proto-arsen. de calcio.	Arseniato ácido de cal. 120

Sobre-proto.carbonato de calcio.	Carbonato ácido de cal. 22
- hydro-chlorato de	Muriato ácido de palladio y
palladio y ammonia-	ammoniaco. 49
co.	49
de rhodio y	- de rhodio y ammo-
ammoniaco.	niaco. 50
- malato de calcio.	Malato ácido de cal. 177
- iodato de mercu-	Iodato ácido de mercurio.
rio.	53
- protoxalato de cal-	Oxalato ácido de cal. 178
cio.	
— de cobalto.	— — de cobalto. 179
Sobre-protoxalato de co-	Oxalato ácido de cobre. Ib.
bre.	0
— de estaño.	— de estaño. Ib.
— de mercurio.	— de mercurio. 180
- proto - phosphato de	Phosphato ácido de alúmi-
aluminio.	na. 2.7
— — de bario.	— de baryta. 28
— — de calcio.	——— de cal. Ib.
— — de mercurio.	— — de mercurio. 29
— — de stroncio.	— de stronciana. 28
- phosphito de ba-	Phosphito ácido de baryta.
rio.	30
— — de calcio.	——— de cal. Ib.
sulfato de alumi-	Sulfato ácido de alúmina.
nio.	. 36
— — de ammoniaco	Alumbre.
y de deutóxido de l	Sulfato ácido de alúmina y
potasio	de potasa. 37
	Tartrito acídulo de baryia.
	187
Sub-borato de sosa.	Sub-deuto-borato de sodio. 18
— — de stronciana.	Sub-proto-borato de stron-
	cio. Ib.
Sub-carburo de hierro.	Acero. 20

	Aquila alba.
	Calomeias.
	Panacea mercurial.
6.1.11	Sublimado dulce. 45
Sub-chloruro de mercu-	Muriato de mercurio dulce.
rio	Sub-muriato de mercurio
	dulce.
	Proto - hydro - chlorato de
<u> </u>	mercurio dulce.
- de iodo.	43
- deuto-acetato de co-	Acetato de cobre con exceso
bre.	de base. 174
	Tinckal.
	Chrysocola.
houses do so dio	Borax bruto. 18
— — borato de sodio <	Alcaly pneum (Hanhemam).
·. >•-	Borato sobre-satur, de sosa.
	Sub-borato de sosa.
	Sal volátil de Inglaterra.
	— ammoniacal gredosa.
Sub-carbonato de ammo-	Greda ammoniacal.
niaco	Mephito ammoniacal. 23
1111100	Alcali volátil concreto.
`	Carbonato sobre-saturado
•	de ammoniaco.
	Sal fija de tártaro.
	— de ajenjos, chicoria &c.
	Mephito de potasa.
	Alcali fijo vegetal
e e e e e e e e e e e e e e e e e e e	— — aireado.
at the militaries de	Tártaro gredoso.
Sub-deuto-carbonato de	Nitro fijo por el carbon.
potasio	— por sí mismo. 22
Section 1	Tártaro mephítico. Alkaest de Vanhelmont.
E a last man	Potasa.
and the state of the second	Potasa carbonatada.
- 12 1 marin 1	Carbonato sobre saturado
• '	de potasa.
	A mo Locuser

	Natron.
	Sosa gredosa.
	- aireada.
	— efervescente.
Sub - deuto - carbonato de	Cristales de sosa. 22
sodio	Alcali fijo mineral eferves-
*	cente.
·	Carbonato sobre-saturado
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	de sosa.
— — chlorato de zinc.	Chlorato de zinc con exceso
	de base. 47
- hydro-chlorato de	Muriato de zinc con exceso
zinc.	de base. 48
<u> </u>	Blanco de perla.
Sub-deuto-nitrato de bis-	— de afeite.
mutho	Magisterio de bismutho. 61
**************************************	Nitrato de bismutho con ex-
	ceso de base.
— — de cobre.	Nitrato de cobre con exceso
	de base. Ib.
Sub - deuto-phosphato de	Sal admirable perlada. Phosphato sobresaturado de
sodio.	Phosphato sobresaturado de
	C sosa. 28
— — de zinc.	Phosphato de zinc con exce-
10 . 7	so de base. Ib.
- sulfato de antimo-	Sulfato de antimonio con ex-
nio.	ceso de base 381
— — de cobre.	— de cobre con exceso de
•	base. Ib.
·	Turbit mineral.
— — de mercurio	Oxido de mercurio amarillo.
.*.	Sulfato de mercurio con ex- ceso de base.
	Sulfato de plomo con exceso
— — we promos	de base. 38
	de base.

•	
Sub-deutoxi-sulfuro de antiníonio	Polvos de los cartujos. Kermes mineral. Oxido de antimonio sulfurado rojo. — hydro-sulfuro de antimonio. Sub-hydro-sulfurado de antimonio.
- hydro sulfuro de an- timonio.	timonio. Oxido de antimonio hydrosulfurado moreno. Sub-deutoxi-sulfuro de antimonio. Ib.
— Ioduro de ammoniaco. — de mercurio.	51 52
muriato de mercurio dulce.	Sub-chloruro de mercurio. 45
— nitrato de bismutho.	Sub-deuto - nitrato de bismu- tho. 61
— — de cobre.	de cobre. Ib.
— — de mercurio.	Sub-proto-nitrato de mercu- rio. 61
- phosphato de ammo- nisco.	Phosphato sobre - saturado de ammoniaco. 28
- phosphuro de azufre.	Azufre phosphorado. 26
Sub-proto-acetato de plo-	Acetato de plomo con exce- so de base. 174
— — borato de stroncio.	Borato sobre - saturado de stronciana. 18
— — iodato de mercu-	Iodato de mercurio con ex-
Sub-proto-hydro-chlora- to de palladio y am- moniaco.	Sub-muriato de palladio y ammoniaco.
— — de plomo. — — de rhodio y am- moniaco.	Sub-muriato de plomo. 49 Sub-muriato de rhodio am- moniacal. 50

Sub-sulfuro de antimonio	Vidrio de antimonió. Oxido de antimonio vidrio-
Snato ammoniacal	so y semi-vidrioso.
Spato ammoniacal.	Hydro - fluato de ammonta-
— calizo.	co. 64 Proto-carbonato de calcio. 21
— cúbico.	Proto - hydro - fluato de cat-
— cubico.	
— fluor.	cio. 64 — de colcio. Ib.
— pesado.	Proto-sulfato de bario. 35
— phosphórico.	Proto - hydro - fluato de cal-
Photphoricov	cio. 64
- sedativo.	Proto-borato de magnesio. 18
— vidrioso.	Proto - hydro - fluato de cal-
	cio. 64.
Suberatos.	Suberatos. 191
Suberato de ahúmina.	Proto - suberato de alumi-
	nio. Ib.
- de ammoniaco.	Suberato de ammoniaco. 192
- de plata.	Deuto-suberato de plata. Ib.
∸ de baryta.	Proto-suberato de bario, 191
— de cal.	de calcio. Íb.
- de estaño.	— — de estaño. 192
— de hierro.	— — de hierro. Íb.
— de glucina.	— — de glucinio. 191
— de magnesia.	— — de magnesio. 1b.
- de mercurio.	— de mercurio. 192
— de plomo.	- de plomo. Ib.
de potasa.	Deuto-suberato de potasio. Ib.
— de sosa.	- de sodio. 191
— de stronciana.	Proto-suberato de stroncio. 191
— de yttria.	— de yttrio. Ib. — de zirconio. Ib.
— de zircona.	— de zirconio. Ib.
Sublimado corrosivo.	Per-chloruro de mercurio. 46
- dulce.	Sub-chloruro de mercurio. 45
Succinatos.	Succinatos. 186
Succinato de alúmina.	Proto - succinato de alumi-
	nio. Ib.

Succinato de ammonia-	Succinato de ammoniaco. 186
— de baryta.	Proto-succinato de bario. Ib.
- de cerio.	—— de cerio. Ib.
— de cal.	— de calcio. Ib.
- de cobre.	— de cobre. Ib.
- de hierro.	de hierro. Ib.
— de glucina.	— de glucinio. Ib.
— de magnesia.	— de magnesio. Ib.
— de manganesa.	Deuto-succinato de mangane-
	so. Ib.
— de plomo.	Proto-succinato de plomo. Ib.
— de potasa.	Deuto-succinato de potasio. Ib.
— de sosa.	—— de sodio. Ib.
— de stronciana.	Proto - succinato de stroncio.
, 1	Ib.
- de yttria.	— — de yttrio. Ib.
— de zinc.	Deuto-succinato de zinc. Ib.
- de zircona.	Proto - succinato de zirconio. Ib.
Suero ágrio.	Acido láctico.
	FVirriolos
	Sulfatos. 36
Sulfato de alúmina.	Proto-sulfato de aluminio. Ib.
	Sal secreta de Glauber.
— de ammoniaco \langle	— ammoniacal vitriólica.
	Vitriolo ammoniacal. 37
— de antimonio.	Deuto - sulfato de antimonio. 1b.
- de plata	. — — de plata. 39
— de arsénico.	Proto-sulfato de arsénico. 37
- de baryta.	— — de bario. 36
- de bismutho.	Deuto-sulfato de bismutho. 38
— de cerio.	—— de cerio. 1b.
— de cal.	Proto-sulfato de calcio. 36
- de chromo.	— — de chromo. 37
- de cobalto.	Deuto-sulfato de cobalto. 38
— de columbio.	Proto-suifațo de columbio. 37

Sulfato de cobre.	Deuto-sulfato de cobre.	38
— de estaño.	Proto-sulfato de estaño.	37
- de hierro al minim.		ъ́.
- al maximum.		Ib:
- de glucina.	Proto-sulfato de glucinio.	36
— de iridio.	— — de iridio.	39
— de magnesia.	— — de magnesio.	36
- de manganesa.	— — de manganeso.	37
- de mercurio al min.	— — de mercurio.	38
- de molybdena.	— — de molybdeno.	37
- de nickel.	- de nickel.	38
— de oro.	Deuto-sulfato de oro.	39
- de osmio.		Ĭb.
— de palladio.		Ib.
- de platina.		Ib.
— de plomo.	— de plomo.	38
— de potasa.	- de potasio.	37
- de potasa y ammo-	Deuto-sulfato de potasio y a	
niaco.		Ib.
- de rhodio.	Proto-sulfato de rhodio.	39
- de sosa.	Deuto-sulfato de sodio.	36
— y de ammoniaco.	— — y de ammoniaco.	
- de telluro.	Proto-sulfato de telluro.	38
— de títano.		Ĭb.
— de urano al minim.	Proto-sulfato de urano.	Ib.
— al maximum.	Deuto-sulfato de urano.	Ib.
— de yttria.	Proto-sulfato de yttrio.	36
— de zinc.	Deuto-sulfato de zinc.	37
— de zircona.	Proto-sulfato de zirconio.	36
Culfera	Sales sulfurosas.	
Sulfitos	Sulfitos.	39
Sulfito de alúmina.	Proto-sulfito de aluminio.	Ib,
— de ammoniaco.	Sulfito de ammoniaco.	Ib,
— de antimonio.	Deuto-sulfito de antimonio.	40
— de plata.		1b.
- de plata ammonia-	- de plata y ammon	ia-
cal.	co.	1b.
— de baryta.	— — de bario.	39

		
Sulfito de bismutho. — de cal. — de cobre. — de estaño. — de hierro.	Deuto-sulfito de bismutho.	40
de cal.	Proto-sulfito de calcio.	39
de cobre.	— — de cobre.	40
— de estafio.	— de estaño.	39
- de hierro.	- de hierro.	₽b.
- de magnesia	— ae magnesio.	Ib.
- y ammoniaco.	v ammoniaco.	Њ.
- de manganesa	- de manganeso.	Ib.
- de mercurio.	— — de mercurio.	40
- de plomo.		Ib.
- de potasa.	Deuto-sulfito de potasio.	39
de sosa.	— — de sodio.	Ib.
de zinc.	— — de zinc.	Ιb.
Sulfitos sulfurados	Sulfitos sulfurados.	40
	Sulfito sulfurado de ammo	ria-
ammoniaco.	co.	Ib.
- de baryta. : :	Proto-sulfito sulfurado de	ba-
TO THE TOTAL TOTAL TO THE TANK OF	rio.	Ib.
de cal.	rio. Proto-sulfito sulfurado de o	cal-
on the rest of the man	cio.	Ib.
- de cobre de estaño.	de cobre.	Ib.
- de estaño	de estaño.	Ιb.
- de hierro.	de hierro.	Ιb.
- de potasa.	Deuto-sulfito sulfurado de	po-
224	tasio.	Ъ.
de sosa. un a cui		Њ.
🛶 de stronciana. 🔧	Proto - sulfito sulfurado	de
	stroncio.	IЬ.
de zinc.	Deuto - sulfito sulfurado	-de
	zinc.	Ib.
Sulfurano.	Chloruro de azufre.	43
Sulfurano. Sulfuros.	Sulfuros.	32
Sulfuro de ácido muriá-	Chloruro de azufre.	43
tico. I is a second	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	
- de ammeniaço.	Sulfuro de ammoniaco.	77
- de antimonio.	— de antimonio.	-33
- arsenicado.		Ib.
- de plata.	Sulfuro de plata.	Ib.

Sulfuro de arsénico	Oropimente. Rejalgar. Sulfuro de arsénico ama llo y rojo.	32 ari-
- de baryta.	Protoxi-sulfuro de bario.	33
— de bismutho.	Sulfuro de bismutho.	16.
— de carbono.	Per-carburo de azufre.	20
— de cal.	Protoxi-sulfuro de calcio.	<u>3</u> 3
— de cobalto.	Sulfuro de cobalto.	1b.
	Pyrita de cobre.	
— de cobre	Sulfuro de cobre.	Ib.
— de magnesia.	Protoxi-sulfuro de ma _l	gne-
_	sio.	Ib.
de manganeso.	•	1b.
— de mercurio	Etiope de mercurio. — mineral. Cinabrio. Vermellon. Sulfuro de mercurio ox do rojo.	Ib. ida-
- de mercurio rojo.	Per-sulfuro de mercurio.	Ib.
- de molybdeno.	– de molybdeno.	Ib.
— de palladio.	— — de palladio.	1b.
— de platina.	— de platino.	Ib.
— de plomo natural.	Per-sulfuro de plomo.	Ib.
— de plomo artificial.	Sulfuro de plomo.	Ib.
— de potasa.	Deutoxi-sulfuro de potasio	
— de potasio.	Sulfuro de potasio.	32
— de rhodio.	— de rhodio.	33
— de sosa.	Deutoxi-sulfuro de sodio.	34
- de sodio.	Sulfuro de sodio.	32
— de zinc.	— de zinc.	Ib.
— oxigenado.	Deuto-sulfuro de zinc.	34
Stronciana.	Protóxido de stroncio.	5,95
Stroncio.	Metal de stronciana.	Ib.
Syderium.	Phosphuro de hierro.	- 26
Syderotito.	— de hierro.	Ib.

T

Tantalio.	130
Tartratos	Tártaro.
	Tartritos. 187
Tartrato acídulo de ba-	Sobre-proto-tartrato de ba-
ryta.	rio. Ib.
- de potasa.	Sobre-deuto-tartrato de pota-
	sio. 1b.
— de sosa.	de sodio. Ib.
— de alúmina.	Proto - tartrato de aluminio.
	Ib.
- de ammoniaco.	Tartrato de ammoniaco. 188
— de antimonio al mi-	Proto - tartrato de antimo-
nimum.	nio. 189
- al maximum.	Deuto - tartrato de astimo-
	nio. Ib.
- de plata.	— — de plata. Ib.
— de baryta.	Proto-tartrato de bario. 187
- de bismutho.	Deuto - tartrato de bismu-
,	tho. 189
— de cal.	Proto-tartrato de calcio. 187
- de cobalto.	Deuto-tartrato de cobaito. 189
- de cobre.	- de cobre. 1b.
- de estaño.	— de estaño. Ib.
— de hierro.	— — de hierro. Ib.
- de glucina.	Proto - tartrato de glucinio
•	187
- de magnesia.	— de magnesio. Ib.
- de manganesa.	Deuto-tartrato de mangane-
	so. 189
— de mercurio.	Proto-tartrato de mercurio
	Ib.
- de molybdena.	— de molybdeno. 1b.
— de nickel.	— de nickel. Ib.
— de platina.	Deuto-tartrato de platino. Ib.
— de plomo.	Proto-tartrato de plomo. 1b.
ac bromo.	= 1010-10111 ato at Prolito at

	To a series and a
Tartrato de potasa.	Deuto-tartrato de potasio. 187
— y de alúmina.	y de protóxido de
,	aluminio. 188
— y de antimonio.	— — y de antimonio. Ib.
- y de plata.	y de plata. 109
— y de baryta.	y de protóxido de
	bario.
— y de cal.	y de protóxido de
	calcio. Ib.
v de cobre	y de cobre. Ib.
— y de cobre.	y de protóxido de
— y de estaño.	estaño. Ib.
1- h:	y de hierro. 189
— — y de hierro. — — y de magnesia.	y de protóxido de
— y de magnesia.	magnesio. 188
	magnesio.
— — y de mercurio.	
	7/AET C (G) 30.
— — y de plomo.	
• ,	
— y de sosa.	y de sodio. Ib. y de protóxido de
— y de stronciana.	y at protostate Ib.
	stroncio.
— — y de zinc.	- y 00 miles
— de sosa.	
— de stronciana.	Proto-tartrato de stroncio. Ib.
— de títano.	
— de urano.	Deuto-tartrato de urano. Ib.
de yttria.	E TOLO VALLE GOO SO J
— de zinc.	LIEULU-LUI LI GIO GO TOTAL
— de zircona.	Proto - tartrato de zirconio.
	Toutustee 187
Tártaros.	I ATLTAIUS.
Tártaro alcalizado.	Deuto-tartrato de potasio. Ib.
- antimoniado.	v de antimonio. 100
calizo.	Proto-tartrato de caicio. 107
- gredoso.	Sub-deuto-carbonato de Pota-
•	sio. 22

Tártaro calibeado.	Deuto-tartrato de potasio y
- emético.	hierro. 189 — — y de antimonio. 189
- mephítico.	Sub-deuto-carbonato de pota-
- marcial soluble.	Deuto-tartrato de potasio y
	hierro. 189
de potasa.	- de potasio. 187
- regenerado.	- acetato de potasio. 173
- soluble.	Deuto-tartrato de potasio. 187
— de sosa.	— de sodio. Ib.
- spáthico.	- hydro-fluato de potasio. 64
- stibiado.	- tartrato de potasio y pro-
_	tóxido de antimonio. 188
— tartarizado.	— de potasio y hierro. 189
— vitriolado.	- sulfato de potasio. 37
Tartritos.	Tartratos. 181
Tartrito acídulo de po-	Sobre-deuto-tartrato de pota-
tasa.	sio. Ib.
de sosa.	— — de sodio. Ib.
- de potasa y de hier-	- de potasio y hier-
ro.	ro. 189
Thermóxidos.	Protóxidos. 3
Telluro.	Telluro. 147
Tetroxalato de deutóxi-	Cuadroxalato de deutóxido
do de potasio.	de potasio. 1-79
Tierra de alumbre.	Protóxido de aluminio. 5,81
- de huesos.	Proto - phosphato de calcio.
•	5,27
— caliza aireada.	Proto - carbonato de calcio.
— foliada cristalizable.	
— mercurial.	Deuto-acetato de sodio. 173 Proto-acetato de mercurio.
- mercuriar.	
— — mineral.	Deuto-acetàto de sodio. 173
— de tártaro.	
— vegetal.	— de potasio. Ib. — de potasio. Ib.
VCECTAT	ue vuiusiu. 10.

Tierra de jargon.	Protóxido de zirconio. 5,82
- muriática de Kir-	Proto-carbonato de magne-
	sio. 21
wan.	_ de magnesio. Ib.
- magnesiana.	Protóxido de silíceo.
- siliceosa.	
vitrificable.	
Turbith mineral.	Sub-deuto-sulfato de mercu-
14151	rio. 39
Tinckal.	— borato de sodio. 18
	Deuto-agallato de hierro. 183
Tinta negra.	Titano. 149
Thano.	Aligacion de cobre y arsé-
Tumbaga.	nico. 119
•	III.co.
Tungstatos.	Lungsiaios.
Tungstato de alúmina.	Proto - tungstato de alumi-
8	711/0.
— de baryta.	_ de bario. Ib.
— de cal.	— de calcio. Ib.
	— de hierro. Ib.
— de hierro.	y de manganeso. 1b.
_ y de manganesa.	— — de glucinio. Ib.
— de glucina.	— de magnesio. Ib.
— de magnesia.	de manganesa. Ib.
— de manganesa.	
— de potasa.	Deuto-tung stato de potasio. Ib.
— de sosa.	ac source.
— de stronciana.	Proto - tungstato de stron-
— uc strontami.	cio.
1	— de yttrio. 1b.
— de yttria.	de zirconio. Ib.
— de zircona.	Scheelium o schelin. 127
Túngstena.	Peneraum -

U

Ulmina.	~	199
Urano.	Urano.	134
Uratos.	Uratos.	193
Urato de alúmina.	Proto-urato de aluminio.	Ìb.
— de ammoniaco.	Urato de ammoniaco.	Ib.
- de baryta	Proto-urato de bario.	Ib.
— de cal.	— — de calcio.	Ib.
- de magnesia.	— — de magnesio.	Ib.
- de potasa.	Deuto-urato de potasio.	Ib.
— de sosa.	— — de sodio.	Ib.
	Proto-urato de stroncio.	1b.
Urea.	Urea.	200

V

Venus.	Cobre. 144
Verdete cristalizado.	Deuto-acetato de cobre. 174
Verdete gris.	Deuto-carbonato de cobre. 23
	Per-sulfuro de mercurio. 33
Vidrio.	81
— de antimonio.	Sub-sulfuro de antimonio sili-
477	ceado.
Vinagre destilado.	Acido acético débil. 10
— marcial.	Proto-acetato de hierro. 173
— radical.	acético. 172
Vitriolos.	Sulfatos. 36
- ammoniacal.	Sulfato de ammoniaco. 37
- blanco.	Deuto-sulfato de zinc. Ib.
— azul.	Sobre-deuto-sulfato de co-
, ,	bre. 38
- de Chipre.	de cobre: Ib.
— de cobre.	— — de cobre. Ib.
- magnesiano.	Proto-sulfato de magnesio. 37

51 N U.	NIMICA. 317
Vitriolo marcial. — pesado. — de potasa. — de sosa. — verde. — de zinc.	Proto-sulfato de hierro. 37 — de bario. 36 Deuto-sulfato de potasio. 37 — de sodio. 36 Proto-sulfato de hierro. 37 Deuto-sulfato de zinc. 1b.
	Y
Yeso. Yttria. — ėn jalea. Tttrio.	Proto-sulfato de calcio. 36 Protóxido de yttrio. 5,87 Hydrato de protóxido de yt- trio. 15 Metal de yttria. 87
	Z
Zinc	Speltro. 109
Zircona. — en jalea.	Protóxido de zirconio. 5,82 Hydrato de protóxido de zir- conio. 15
Zirconio. Zumiatos. Zumiato de alúmina. — de ammoniaco. — de plata. — de baryta. — de cal. — de cobalto. — de cobre. — de estaño. — de hierro al minimum. — de magnesia. — de manganesa.	Metal de la zircona. 82 Nanceatos. 192 Proto zumiato de aluminio. Ib. Zumiato de ammoniaco. Ib. Deuto-zumiato de plata. Ib. Proto-zumiato de bario. Ib. — de calcio. Ib. Deuto-zumiato de cobalto. Ib. Proto-zumiato de cobalto. Ib. Proto-zumiato de cobre. Ib. Deuto-zumiato de estaño. Ib. Proto-zumiato de hierro. Ib. — de magnesio. Ib. — de manganeso. Ib.

Zumiato de mercurio.	Proto-zumiato de mercurio.
•	1.92
- de nickel.	— de nickel. Ib.
- de plomo.	= - de plomo. Ib.
— de potasa.	Deuto-zumiato de potasio. Ib.
- de sosa.	— de sodio. Ib.
— de stronciana.	Proto-zumiato de stroncio. Ib.
- de zinc.	Deuto-zumiato de zinc. Ib.

7 T W

SUPLEMENTO DEL TRADUCTOR.

Acido cético.

El autor de esta Nomenclatura no destina un párrafo en ella para tratar de este ácido, ni en la sinonimia incluye tampoco este nombre, aunque en la nota (pág. 199) á la palabra adipociro de Fourcroy, dice que este sabio con la palabra adipociro confundió la sustancia grasa del cadáver, la cristalizada de los cálculos biliarios humanos y el blanco ó esperma de ballena; pero que Chevreul ha demostrado que la sustancia grasa del cadáver se compone de ácido margárico, oléico y de un principio colorante rojo anaranjado, y que las otras dos sustancias son totalmente distintas, y de naturaleza diferente; y que entre tanto que Chevreul las ponga nombre, usará del que tienen en la nomenclatura antigua.

Por nuestra parte hemos creido oportuno comprenderlas en esta traduccion respecto á que se hallan con sus nombres nuevos en las obras de química publicadas ya, y especialmente en los Elementos de química de ORFILA, de

los que hemos sacado este artículo y los demas contenidos en este suplemento.

Este ácido fue descubierto por CHEVREUL, quien lo describió desde luego con el nombre de esperma de ballena saponificado: es producto del arte: se forma cuando se opera con los álcalis sobre el blanco de ballena. No tiene sabor ni olor, se funde á la temperatura de 44º,46 (termómetro centígrado); pero no da láminas ú hojas brillantes como el blanco de ballena: es insoluble en el agua. Los ensayos que se han hecho con este ácido, sus propiedades químicas y combinaciones se podrán ver por menor en los Elementos citados de ORFILA, edicion de Madrid, pág. 74 y siguientes del tomo segundo.

Acido colestérico.

J. PELLETIER y J. B. CAVENTOU acaban de descubrir este ácido operando sobre la colesterina con el ácido nítrico. El ácido colestérico es blanco amarillento cuando está cristalizado, y de color mucho mas subido cuando está fundido: tiene un olor análogo al de la manteca de vacas; su sabor es débil y ligeramente estíptico; enrojece la infusion de girasol; su peso específico es mayor que el del alcohol, y menor que el del agua: se funde á 8º del termómetro centigrado. ORFILA, Obra citada, pág. 251, tom. segundo.

Acido mecónico.

SERTUERNER en una memoria que acaba de publicar sobre el opio asegura la existencia de un nuevo ácido vegetal, cuyos caractéres no ha estudiado bastante todavía, y le da el nombre de ácido mecónico. Este ácido es sólido, no tiene color, su sabor es ágrio, se funde ó derrite en su agua de cristalizacion, y puede sublimarse en agujas largas muy hermosas: pa-rece que tiene mucha afinidad con el óxido de hierro, y precipita el hydro-chlorato de este metal de color hermoso de cereza aun cuando contenga un exceso de ácido débil: forma con la cal una sal ácida cristalizable en prismas, poco soluble en el agua, y que no puede des-componer el ácido sulfúrico. No ejerce al parecer sobre la economía animal una accion muy notable, pues que SERTUERNER tomó cinco granos sin experimentar efecto alguno. Segun este autor el principio cristalizable del opio que descubrió DEROSNE es una verdadera sal formada de ácido mecónico y de morfeoso, sustancia alcalina muy notable, de que hablaremos luego. El ácido mecónico, del cual, como se ve, sabemos tan poco, es en el dia objeto del estudio de algunos químicos distinguidos, y debemos esperar que dentro de poco será completa su historia. ORFILA, obra y tomo citados, pág. 43.

Acido sórbico.

Aunque CAVENTOU no trata separadamente del ácido sórbico, lo hace en la excelente nota al ácido málico de esta obra, pág. 175. Examinada esta nota, y comparada con lo que dice ORFILA acerca del ácido sórbico en su obra, tomo segundo, pág. 28, encontramos ser idénticas las noticias que de él traen ambos autores; por lo que no hacemos mas que dar á conocer su nombre en esta Nomenclatura.

Cetina. (Blanco ó esperma de ballena).

La cetina entra en la composicion de la grasa de varios cetáceos, y existe en mayor cantidad en el tejido celular interpuesto en las membranas del cerebro de algunas especies de ballena, particularmente del physeter macrocephalus. Es sólida, está en hojas brillantes, sin color, suaves al tacto, de poco olor, frágiles, y sin accion sobre la infusion de girasol. Se funde á 44°,68 (centígrado). Orfila, Elementos de química, tomo segundo, pág. 70.

Colesterina.

La colesterina se halla en mucha abundancia en los cálculos biliarios del hombre. Four-CROY la llamó con impropiedad adipociro, nombre que él daba á la grasa de los cadáveres, de la que se diferencia mucho. (CHEVREUL). La colesterina ó sustancia cristalizada de los cálculos biliarios humanos está en escamas blancas brillantes, sin olor ni sabor; se funde á la temperatura de 137°, y al enfriarse cristaliza en láminas radiadas. Sus demas propiedades químicas pueden verse en la obra citada de ORFILA, pág. 245.

Elaina.

La elaina que descubrió CHEVREUL se describió antes bajo el nombre de sustancia oleosa de la grasa; su denominacion actual se deriva de sazor aceite: junta con la stearina constituye la grasa del hombre, del carnero, del buey, puerco, ganso &c.

La elaina es fluida á la temperatura de 7 á 8° (centígrado), no tiene color, ó es amarillo de limon, casi no tiene olor, y es mas ligera que el agua; su densidad varía segun la grasa á que pertenece desde 0,929 hasta 0,913. La elaina de ganso es mas pesada; la del hombre y del buey mas ligera: no enrojece la infusion de girasol. El alcohol á 0,7952 disuelve á lo menos su peso de la elaina á la temperatura de 75 á 78° (centígrado), y la solucion depone mayor ó menor cantidad al enfriarse segun la especie de animal á que pertenece.

Emetina.

\$ 130, 5

MAGENDIE y PELLETIER acaban de probar que la hypecacuanha (psycothria emética, la callicoca hypecacuanha, y la viola emética) contienen un principio inmediato particular, al que han dado el nombre de emetina, sacado de euse vomo que indica su propiedad mas notable, que es de hacer vomitar en corta dósis. La emetina está en escamas trasparentes,

La emetina está en escamas trasparentes, su olor es casi nulo, su sabor amargo, algo acre.

MAGENDIB y PELLETIER, despues de haber hecho tomar la emetina á varias especies de animales, vinieron á establecer; primero, que la hypecacuanha debe á la emetina sus propiedades medicinales: segundo, que es vomitiva, y que tiene accion especial sobre el pulmon y la membrana mocosa del canal intestinal, siendo al mismo tiempo narcótica: tercero, que puede suplir por la hypecacuanha en todas las circunstancias en que se usa de este medicamento con tanto mas efecto, cuanto una dósis determinada tiene propiedades constantes, lo que no sucede con la hypecacuanha del comercio: cuarto, que su falta de olor, y su poco sabor la dan ademas una notable ventaja á su uso como medicamento. (Anal. de fisica y química, tomo cuarto). Se da la emetina como vomitivo en la dósis de

cuatro granos en cuatro onzas de agua destilada para los adultos: á los niños se les hace tomar dos ó tres pastillas, en que entre la emetina en la dósis de medio grano en los resfriados fuertes, los catarros pulmonares y las diarreas crónicas; y se saca mas ventaja si cada pastilla contiene $\frac{x}{3}$ de emetina. Dada en mucha dósis á los animales, ocasiona en ellos todos los síntomas de envenenamiento, produce inflamacion de los pulmones y del canal digestivo, causando la muerte á las doce, quince ó diez y ocho horas. Orfila, obra citada, página 143.

113

are

Morpheoso. (Morphino.)

Se debe á SERTUERNER el descubrimiento del morpheoso: hace catorce años que analizando el opio este sabio jóven, boticario de Eimbeck en el Hannover, descubrió una materia particular á la que creyó deber atribuir las propiedades venenosas de este medicamento: la Memoria que publicó sobre esto apenas excitó la atencion de los químicos, y quedó en olvido á causa de las pocas pruebas concluyentes que contenia, y de la imposibilidad de obtener los resultados anunciados por el autor. Hoy ha dado á conocer SERTUERNER sus experimentos alteriores, y deja fuera de duda la existencia de una materia particular en el opio, á la que da el nombre de morpheoso (morphium). Esta sustancia vegeto-animal, formada de consiguiente por el carbono, el hydrógeno, el oxígeno y el azoe, tiene las propiedades alcalinas en el mas alto grado, y parece que abre un nuevo campo á indagaciones químicas, fisiológicas y médicas. Véanse sus propiedades fisicas, químicas y medicamentosas en la obra citada de Orfila, pág. 149.

Principio colorante de la sangre de los animales.

Hasta ahora estabamos en la firme inteligencia de que el color rojo de la sangre provenia del hierro contenido en ella; pero Brande ha probado que á la sangre la daba color una materia animal, y que sin razon se atribuia al hierro la causa de él. VAUQUELIN repitiendo los experimentos de Brande, confirmó sus resultados añadiendo algunos hechos notables.

El principio colorante de la sangre es sólido, sin olor ni sabor; cuando está recien apartado de la sangre tiene un color rojo de púrpura, y aun violáceo, que parece verdoso por refraccion: cuando está seco es negro como el azabache, cuyo brillo presenta en la fractura.

En una Memoria que acaba de publicar BERCELLIUS pretende contra BRANDE y VAU-QUELIN que el principio colorante de la sangre contiene un medio por ciento de hierro en estado metálico, cuya existencia puede demostrarse reduciendo este principio á cenizas.

Esta contradiccion en hombres tan célebres nos hace creer que no está suficientemente demostrada la existencia del principio colorante que pretenden BRANDE y VAUQUELIN, y que por esta razon no se han determinado a darle una denominacion particular: pero ha parecido conveniente incluirle en esta nomenclatura á causa de hallarse admitido como un principio particular de las sustancias animales, ó á lo menos como un producto de ellas, en los Elementos de química de ORFILA, donde podrán verse todas las demas propiedades fisicas y químicas de este cuerpo.

Stearina.

La stearina que descubrió CHEVREUL se ha descrito antes bajo el nombre de sustancia grasa de la grasa: su denominacion actual se deriba de steap, sebo; unido con el elaino constituye la grasa del hombre, del carnero, del buey, del puerco, del ganso y otros animales.

buey, del puerco, del ganso y otros animales.

No es fluida sino sobre el 38º del termómetro centígrado; la stearina del hombre, del carnero, del buey y del ganso se' presenta en una masa cuya superficie es plana y como compuesta de una multitud de agujitas ó de estrellas microscópicas; la del puerco está en masas cuya superficie es desigual, y tambien rarece formada de agujitas: no tiene color, es insípida y muy poco olorosa. ORFILA, Ele-

mentos de química, tomo segundo, pág. 68 y siguiente.

Suberino.

CHEVREUL mira la sustancia que constituye el tejido del corcho y el del epidermis de varios vegetales como un principio inmediato particular que llama suberina, al que caracteriza la propiedad de dar ácido subérico cuando se le descompone con el ácido nítrico.

Selenio.

Mr. BERCELLIUS acaba de descubrir una nueva sustancia metálica, á la que ha puesto el nombre de selenio. Se encuentra, aunque en corta cantidad, en el azufre que se saca de las piritas de Suecia: tiene un color gris negruzco parecido al del iodo: cuando se hace pedazos presenta en su fractura un color rojo; es volatil; arde al aire libre formando una llama azul, despide un olor muy fuerte de rábanos, y produce un ácido particular que se sublima en láminas cristalinas.

Esperamos dar algunos detalles mas circunstanciados de esta sustancia singular en el número siguiente (1).

(1) Diario de farmacia y ciencias accesorias, número 3, año 4, Marzo de 1818.

En el número que citan los redactores de este periódi-co que tenemos á la vista, no dan noticia alguna de las que ofrecen.

Lithion.

Mr. R*** discípulo de Bercellius acaba de descubrir un nuevo álcali en la sustancia petrosa conocida con el nombre de petalita. Este álcali que se halla en dicha piedra en la proporcion de $\frac{3}{100}$ tiene caractéres y propiedades muy notables. Con el ácido carbónico forma una sal que es poco soluble: ataca la platina con mucha fuerza. Mr. VAUQUELIN ha confirmado este descubrimiento, sobre cuyo particular no se tiene ya la menor duda (1).

(1) Diario de farmacia y ciencias accesorias, número

3, año 4, Marzo de 1818.

Los redactores de este periódico incluyen en el número siguiente á este una noticia de los principales resultados que ha ofrecido esta nueva sustancia á las investigaciones y ensayos que sobre ella ha hecho Mr. VAUQUELIN: esta noticia no es otra cosa que el extracto de una nota que VAUQUELIN leyó á la Academia de Ciencias en la sesion de 10 de Marzo de este año, en la que da cuenta, primero, de los resultados de la analisis del lithion, y de las sustancias con que se halla combinado ó mezclado en la petalita: segundo, los caractéres que tiene el lithion aislado ó separado de los demas cuerpos con que está mezclado: las diversas sales que forma con los ácidos tartárico, sulfúrico, nítrico y carbónico: la accion que ejercen los carbonatos de lithion sobre los sulfatos de magnesia y alúmina; sobre las sales de cobre, hierro y plata: el desprendimiento de ammoniaco que causa en las sales ammoniacales: y que la cal y la baryta quitan el ácido carbónico á los carbonatos de lithion.

Esta sustancia se une con el azufre, y forma un sulfuro de color amarillo, muy soluble en el agua, al que descomponen los ácidos con los mismos fenómenos que se observan en los sulfuros alcalinos comunes.

Finalmente, ha averiguado VAUQUELIN que cada quin-

tal de óxido de lithion se compone de:

Lithion...... 56,50 Oxígeno..... 43,50

100,00

Véase el tomo séptimo de los Anales de química y

fisica, Marzo de 1818.

Parece que el autor de este descubrimiento ha sido Mr. Arfredson; y segun una carta escrita por Mr. Gr-LLET DE-LAUMONT à los redactores de los referidos anales, el mismo Arfredson ha encontrado un \(\frac{8}{\text{Too}}\) de lithion en el triphano de Uto en Suecia; y siendo este menos rato que la petalita, podrán los químicos adquirir mayores cantidades de lithion para continuar sus ensayos y experimentos; siendo tambien muy probable que se encuentre en otras sustancias minerales.





